

PCT/JP 2004/015877
20.10.2004

日 本 国 特 許 庁
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

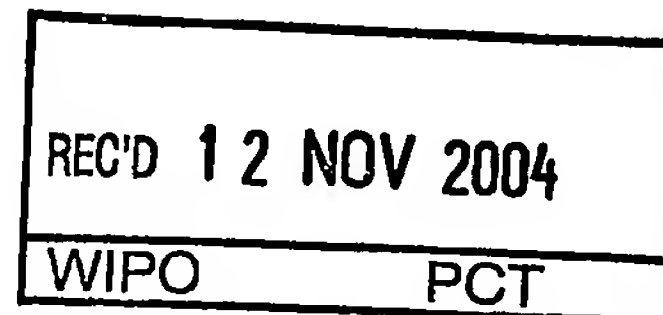
This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日
Date of Application: 2004年 7月14日

出 願 番 号
Application Number: 特願2004-207278

[ST. 10/C]: [JP 2004-207278]

出 願 人
Applicant(s): 花王株式会社

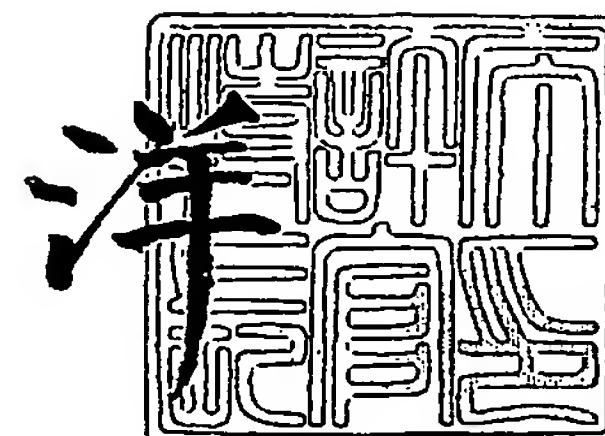


PRIORITY DOCUMENT
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH
RULE 17.1(a) OR (b)

2004年 9月27日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

小 川



出証番号 出証特2004-3086374

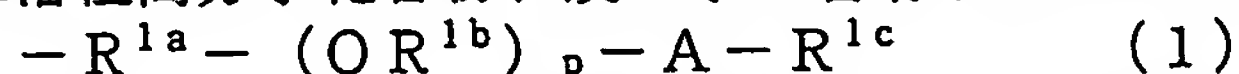
【書類名】 特許願
【整理番号】 P04-042300
【提出日】 平成16年 7月14日
【あて先】 特許庁長官 殿
【国際特許分類】 C11D 1/65
【発明者】
 【住所又は居所】 和歌山県和歌山市湊 1 3 3 4 花王株式会社研究所内
 【氏名】 永井 智
【発明者】
 【住所又は居所】 和歌山県和歌山市湊 1 3 3 4 花王株式会社研究所内
 【氏名】 高野 勝幸
【発明者】
 【住所又は居所】 和歌山県和歌山市湊 1 3 3 4 花王株式会社研究所内
 【氏名】 鈴木 政宏
【発明者】
 【住所又は居所】 和歌山県和歌山市湊 1 3 3 4 花王株式会社研究所内
 【氏名】 伴 武
【発明者】
 【住所又は居所】 和歌山県和歌山市湊 1 3 3 4 花王株式会社研究所内
 【氏名】 横須賀 道夫
【特許出願人】
 【識別番号】 000000918
 【氏名又は名称】 花王株式会社
【代理人】
 【識別番号】 100087642
 【弁理士】
 【氏名又は名称】 古谷 聡
 【電話番号】 03(3663)7808
【選任した代理人】
 【識別番号】 100076680
 【弁理士】
 【氏名又は名称】 溝部 孝彦
【選任した代理人】
 【識別番号】 100091845
 【弁理士】
 【氏名又は名称】 持田 信二
【選任した代理人】
 【識別番号】 100098408
 【弁理士】
 【氏名又は名称】 義経 和昌
【先の出願に基づく優先権主張】
 【出願番号】 特願2003-361994
 【出願日】 平成15年10月22日
【手数料の表示】
 【予納台帳番号】 200747
 【納付金額】 16,000円
【提出物件の目録】
 【物件名】 特許請求の範囲 1
 【物件名】 明細書 1
 【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 9812859
【包括委任状番号】 0007905

【書類名】 特許請求の範囲

【請求項 1】

ヒドロキシ基又はカルボキシ基を有する構成単位を有する高分子化合物のヒドロキシ基又はカルボキシ基の水素原子の少なくとも一部を、下記一般式 (1) で示される基で置換した水溶性高分子化合物、及び水を含むアレルゲン低減化剤。

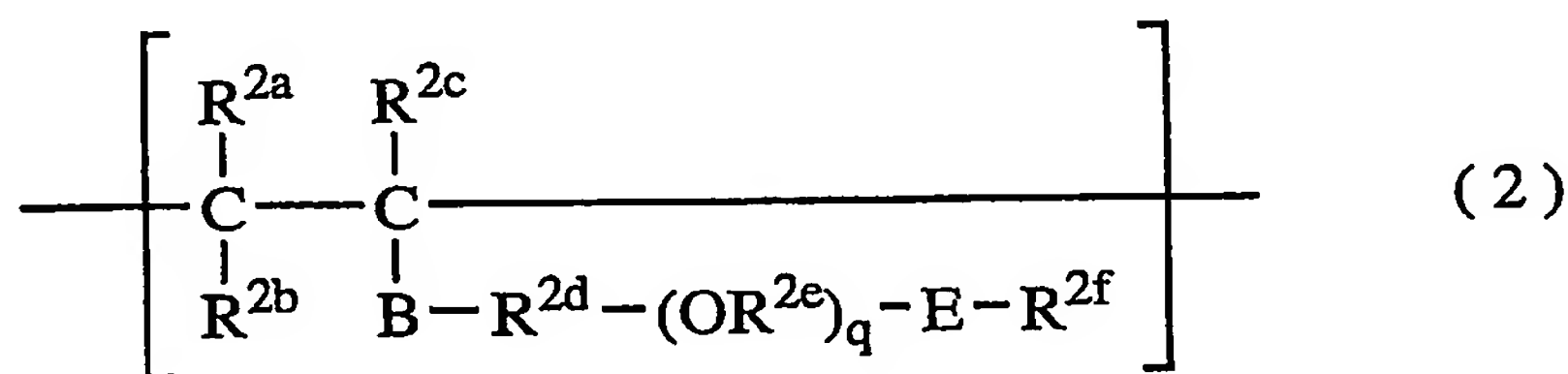


〔式中： R^{1a} はヒドロキシ基又はオキシ基で置換されていてもよい炭素数 1～6 のアルキレン基であり、 R^{1b} は炭素数 1～6 のアルキレン基であり、 R^{1c} はヒドロキシ基で置換されていてもよい炭素数 4～30 のアルキル基又はヒドロキシ基で置換されていてもよい炭素数 1～5 のスルホアルキル基である。A は $-O-$ 、 $-OCO-$ 、 $-COO-$ から選ばれる基であり、p は 0～50 (平均付加モル数) であり、p 個の (OR^{1b}) は同一でも異なってもよい。〕

【請求項 2】

水溶性高分子化合物が、下記一般式 (2) のモノマー単位 (a1) 及び下記一般式 (3) のモノマー単位 (a2) を含有し、(a1) / (a2) がモル比で 1 / 1500～30 / 100 であり、(a1) と (a2) の合計の比率が分子中に 50～100 モル% である高分子化合物である請求項 1 記載のアレルゲン低減化剤。

【化 1】



〔式中； R^{2a} は水素原子又は炭素数 1～3 のアルキル基であり、 R^{2b} は水素原子、又は $-COOM$ (M は水素原子又はアルカリ金属原子もしくはアルカリ土類金属原子) から選ばれる基であり、 R^{2c} は水素原子、炭素数 1～3 のアルキル基、又はヒドロキシ基から選ばれる基であり、 R^{2d} はヒドロキシ基で置換されていてもよい炭素数 1～6 のアルキレン基であり、 R^{2e} は炭素数 1～6 のアルキレン基であり、 R^{2f} はヒドロキシ基で置換されていてもよい炭素数 4～30 のアルキル基である。B は $-O-$ 、 $-COO-$ 、 $-OCO-$ 、 $-CONR^{2g}-$ (R^{2g} は水素原子、炭素数 1～3 のアルキル基又は炭素数 1～3 のヒドロキシアルキル基) から選ばれる基であり、E は $-O-$ 、 $-OCO-$ 、 $-COO-$ から選ばれる基であり、q は 0～50 (平均付加モル数) であり、q 個の (OR^{2e}) は同一でも異なってもよい。〕

【化 2】



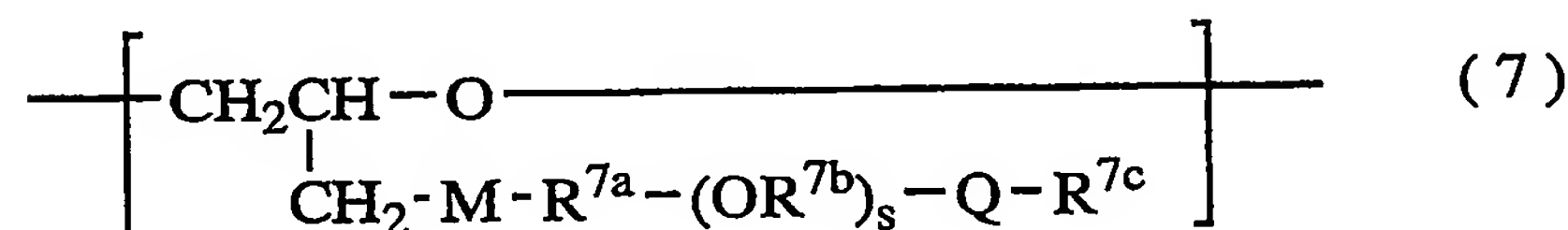
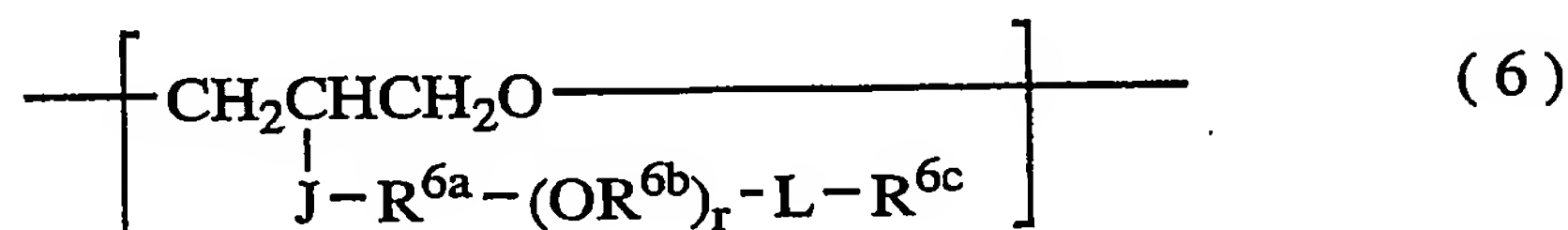
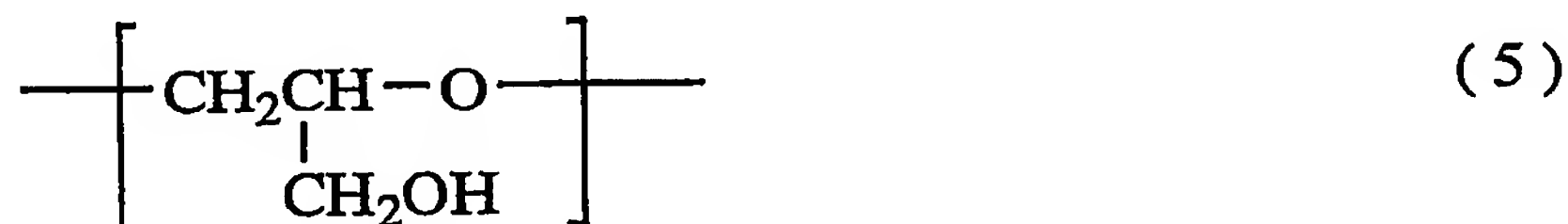
〔式中； R^{3a} は水素原子又は炭素数 1～3 のアルキル基であり、 R^{3b} は水素原子、又は $-COOM$ (M は水素原子又はアルカリ金属原子もしくはアルカリ土類金属原子) から選ばれる基であり、 R^{3c} は水素原子、炭素数 1～3 のアルキル基、又はヒドロキシ基から選ばれる基であり、G は $-COOM$ 、 $-OH$ 、 $-T-(R^{3d}O)_c-H$ 、 $-CON(R^{3e})(R^{3f})$ 、 $-COO-R^{3g}-N^+(R^{3h})(R^{3i})(R^{3j}) \cdot X^-$ 、 $-COO-R^{3g}-N(R^{3h})$

) (R^{3i})、 $-\text{CON}(\text{R}^{3e})-\text{R}^{3g}-\text{N}^+(\text{R}^{3h})(\text{R}^{3i})(\text{R}^{3j})\cdot\text{X}^-$ 、 $-\text{CON}(\text{R}^{3e})-\text{R}^{3g}-\text{N}(\text{R}^{3h})(\text{R}^{3i})$ 、又は環内にアミノ基若しくはアミド基を少なくとも1つ有する5若しくは6員環構造の複素環基である。ここで、Mは水素原子又はアルカリ金属原子もしくはアルカリ土類金属原子、Tは $-\text{O}-$ 、 $-\text{COO}-$ から選ばれる基であり、 R^{3d} は炭素数1～6のアルキレン基であり、 R^{3e} 、 R^{3f} 、 R^{3h} 、 R^{3i} 、 R^{3j} は水素原子、炭素数1～3のアルキル基又は炭素数1～3のヒドロキシアルキル基、 R^{3g} は、炭素数1～5のアルキレン基である。 X^- は有機又は無機の陰イオン基を示す。 c は1～50(平均付加モル数)であり、 c 個の(R^{3d}O)は同一でも異なってもよい。]

【請求項3】

水溶性高分子化合物が、下記一般式(4)の構成単位及び／又は下記一般式(5)の構成単位(a3)、並びに一般式(6)の構成単位及び／又は下記一般式(7)の構成単位(a4)を含有し、(a4)/(a3)がモル比で1/1500～30/100であり、(a3)と(a4)の合計の比率が分子中に50～100モル%である高分子化合物である請求項1記載のアレルゲン低減化剤

【化3】



〔式中；J、Mは $-\text{O}-$ 、 $-\text{OCO}-$ 、 $-\text{COO}-$ から選ばれる基であり、 R^{6a} 、 R^{7a} は炭素数1～6のアルキレン基であり、 R^{6b} 、 R^{7b} は炭素数1～6のアルキレン基であり、 R^{6c} 、 R^{7c} はヒドロキシ基で置換されていてもよい炭素数4～30のアルキル基である。L、Qは $-\text{O}-$ 、 $-\text{OCO}-$ 、 $-\text{COO}-$ から選ばれる基であり、 r 、 s は0～50(平均付加モル数)であり、 r 個の(OR^{6b})、 s 個の(OR^{7b})は同一でも異なってもよい。〕

【請求項4】

スプレーデバイスを備えた容器に請求項1～3いずれか記載のアレルゲン低減化剤を充填してなる、スプレー容器入りアレルゲン低減化剤。

【請求項5】

可撓性シートに請求項1～3の何れか1項記載のアレルゲン低減化剤を含浸してなるアレルゲン低減化シート。

【請求項6】

請求項1～3の何れか1項記載のアレルゲン低減化剤を空間に噴霧する、アレルゲン低減化方法。

【請求項7】

請求項1～3の何れか1項記載のアレルゲン低減化剤を対象表面に噴霧又は塗布し、乾

燥するまでに吸水性物品で拭き取るアレルギー低減化方法。

【請求項 8】

請求項 7 の方法を行なった後、吸引による掃除又は掃き掃除を行なう、清掃方法。

【請求項 9】

可撓性シートに請求項 1 ～ 3 の何れか 1 項記載のアレルギー低減化剤を含浸してなるアレルギー低減化シートで対象表面をふき取り、さらに、吸引による掃除又は掃き掃除を行なう、清掃方法。

【書類名】 明細書

【発明の名称】 アレルゲン低減化剤

【技術分野】

【0001】

本発明は、住居内空間に浮遊するアレルゲン又はその前駆物質を容易に除去する方法、及び该方法に供されるアレルゲン低減化剤に関する。

【背景技術】

【0002】

近年、ハウスダストに起因するアレルギー疾患が増加する傾向にあり、社会的問題となっている。アレルギーの原因となるハウスダストとしては、花粉、黴の孢子、及びダニの死骸や糞を代表例として挙げることができるが、これらは数 μm ～数十 μm 程度の非常に微細な物質であるため、人間が歩行する程度の簡単な活動でさえも容易に舞い上がり住居内空間を汚染する。このような空間に舞い上がり浮遊したハウスダストは一般の掃除行動では全く除去することができないことから、空間に浮遊するハウスダストを効果的に除去する方法が熱望されている。

【0003】

特許文献1にはカチオン界面活性剤を含む組成物を空間に噴霧するアレルゲン除去剤が開示されている。特許文献2にはアレルゲンを不活性化及び／又は除去する空間噴霧型のハウスダスト処理剤が開示されている。特許文献3にはポリビニルアルコールを含有する溶液を空間に噴霧するハウスダスト処理剤が開示されている。特許文献4には家庭環境中における浮遊粒子状物質を除去する方法が開示されている。また、特許文献5には、ダストコントロールテストにより繊維に残留するダストの量が30%以上であり、且つ摩擦率解析法によるMIU値が3.0以下のアレルゲン無害化組成物が記載されており、具体的な化合物として高分子重合体が記載されている。特許文献6には、ヒドロキシプロピルセルロースなどの水溶性の多糖類を用いて表面にアレルゲンを安定化するように、小さいダニアレルゲンを接着して、アレルゲンをコントロールする技術が記載されている。また特許文献7には、水溶性多糖ポリマー主鎖と疎水性部分を含む疎水性改質水溶性多糖ポリマーを含むビヒクル系と家事用成分を含有する家庭用配合物が記載されている。

【特許文献1】 特開2000-264837号公報

【特許文献2】 特開2002-128659

【特許文献3】 特開2002-128680号公報

【特許文献4】 特表2000-504621号公報

【特許文献5】 国際公開第02/28179号パンフレット

【特許文献6】 英国特許第GB2300122号明細書

【特許文献7】 特表2002-508438号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0004】

しかしながら、上記文献に記載された手段によってもアレルゲン物質の不活化や除去は十分に行うことができなかった。

【0005】

本発明の課題は、アレルゲンやその前駆物質を効果的に不活化、除去できる剤及び方法を提供することにある。

【課題を解決するための手段】

【0006】

本発明は、ヒドロキシ基又はカルボキシ基を有する構成単位を有する高分子化合物のヒドロキシ基又はカルボキシ基の水素原子の少なくとも一部を、下記一般式(1)で示される基で置換した水溶性高分子化合物、及び水を含むアレルゲン低減化剤に関する。



[式中： R^{1a} はヒドロキシ基又はオキソ基で置換されていてもよい炭素数1～6のアルキ

レン基であり、 R^{1b} は炭素数1～6のアルキレン基であり、 R^{1c} はヒドロキシ基で置換されていてもよい炭素数4～30のアルキル基又はヒドロキシ基で置換されていてもよい炭素数1～5のスルホアルキル基である。Aは $-O-$ 、 $-OCO-$ 、 $-COO-$ から選ばれる基であり、pは0～50（平均付加モル数）であり、p個の (OR^{1b}) は同一でも異なっている。]

【0007】

また、本発明は、スプレーデバイスを備えた容器に上記本発明のアレルゲン低減化剤を充填してなる、スプレー容器入りアレルゲン低減化剤に関する。

【0008】

また、本発明は、可撓性シートに上記本発明のアレルゲン低減化剤を含浸してなるアレルゲン低減化シートに関する。

【0009】

また、本発明は、上記本発明のアレルゲン低減化剤を空間に噴霧する、アレルゲン低減化方法に関する。

【0010】

また、本発明は、上記本発明のアレルゲン低減化剤を対象表面に噴霧又は塗布し、乾燥するまでに吸水性物品で拭き取るアレルゲン低減化方法、更にこの方法を行なった後、吸引による掃除又は掃き掃除を行なう、清掃方法に関する。

【0011】

また、本発明は、可撓性シートに上記本発明のアレルゲン低減化剤を含浸してなるアレルゲン低減化シートで対象表面をふき取り、さらに、吸引による掃除又は掃き掃除を行なう、清掃方法に関する。

【発明の効果】

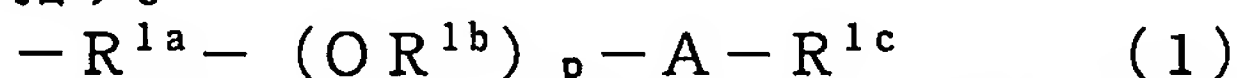
【0012】

本発明によれば、表面及び空間のアレルゲンを低減化すること、特に効率よくアレルゲンを除去することができる。

【発明を実施するための最良の形態】

【0013】

本発明に係わるアレルゲン低減化剤は、ヒドロキシ基又はカルボキシ基を有する構成単位を有するものであり、特にこれら構成単位を主鎖として構成されている高分子化合物のヒドロキシ基又はカルボキシ基の水素原子の一部又はすべてが、下記一般式(1)で示される基で置換された水溶性高分子化合物〔以下(a)成分という〕を含有する。本発明において水溶性高分子化合物の水溶性とは、20℃の水に少なくとも1質量%以上溶解するものを指す。



[式中： R^{1a} はヒドロキシ基又はオキシ基で置換されていてもよい炭素数1～6のアルキレン基であり、 R^{1b} は炭素数1～6のアルキレン基であり、 R^{1c} はヒドロキシ基で置換されていてもよい炭素数4～30のアルキル基又はヒドロキシ基で置換されていてもよい炭素数1～5のスルホアルキル基である。Aは $-O-$ 、 $-OCO-$ 、 $-COO-$ から選ばれる基であり、pは0～50（平均付加モル数）であり、p個の (OR^{1b}) は同一でも異なっている。]

【0014】

R^{1a} は、好ましくはエチレン基、プロピレン基、トリメチレン基、2-ヒドロキシトリメチレン基、1-ヒドロキシトリメチレン基、1-オキシエチレン基、1-オキシトリメチレン基、1-メチル-2-オキシエチレン基であり、特に2-ヒドロキシトリメチレン基、1-ヒドロキシトリメチレン基が好ましい。 R^{1b} は、好ましくはエチレン基、プロピレン基であり、 R^{1c} は、好ましくはヒドロキシ基で置換されていてもよい炭素数5～25、更に6～20のアルキル基であるか、又は2-スルホエチル基、3-スルホプロピル基、3-スルホ-2-ヒドロキシプロピル基、2-スルホ-1-(ヒドロキシメチル)エチル基である。Aは、好ましくは $-O-$ であり、pは好ましくは0～40、より好ましくは

0~30、さらに好ましくは0~20、特に好ましくは10~20の数(平均付加モル数)である。

【0015】

(a) 成分となる水溶性高分子としては、例えばセルロース誘導体、澱粉誘導体等が挙げられる。セルロース誘導体としては、ヒドロキシアルキル(炭素数1~3)セルロース及びアルキル(炭素数1~3)セルロースを選択することができ、澱粉誘導体としてはヒドロキシアルキル(炭素数1~3)澱粉、アルキル(炭素数1~3)澱粉、カルボキシメチル化澱粉を選択することができる。本発明では特にヒドロキシアルキル(炭素数1~3)セルロース及びアルキル(炭素数1~3)セルロースを選択することが好適である。また、セルロース誘導体及び澱粉誘導体において、アルキル基、ヒドロキシアルキル基、又はカルボキシメチル基の置換度は、構成単糖残基当たり0.01~3.5、更に0.1~3、更に1~3、特に1.5~2.8が好ましい。

【0016】

本発明の(a)成分は、上記セルロース、澱粉、及びこれらの誘導体等の水酸基又はカルボキシ基の水素原子の一部又は全部を、一般式(1)の置換基で置換した高分子化合物であり、該置換基(1)の置換度は、水酸基又はカルボキシ基を含む単量体単位残基当たり(例えば、構成単糖残基当たり)、0.0001~1、更に0.0005~0.5、更に0.001~0.1、特に0.001~0.05が好ましい。また、一般式(1)において R^{1c} がスルホアルキル基の場合にはスルホアルキル基の置換度は、水酸基又はカルボキシ基を含む単量体単位残基当たり(例えば、構成単糖残基当たり)、0~1、更に0~0.8、特に0~0.5が好ましい。

【0017】

(a)成分の重量平均分子量は、好ましくは1万~200万、より好ましくは5万~150万、特に好ましくは10万~60万である。なお、重量平均分子量は例えばポリエチレングリコールを指標物質として、ゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)法により求めることができる。

【0018】

本発明の(a)成分のあるものは、WO00/73351号公報記載の方法でセルロース誘導体又は澱粉誘導体と $R^{1d}-(OR^{1b})_p-A-R^{1c}$ [R^{1d} は炭素数3~6のエポキシ化アルキル基、又はヒドロキシ基で置換していてもよい炭素数1~6のハロゲン化アルキル基、又はカルボキシ基若しくは炭素数2~6のカルボキシアルキル基若しくはそれらの誘導体を示し、 R^{1b} 、 p 、 A 、 R^{1c} は前記と同一の意味である。]で示される化合物と反応させ、所望により通常のスルホン化剤でスルホン化することで得られる。

【0019】

他の(a)成分となる水溶性高分子化合物としては、アクリル酸、酢酸ビニル(ポリビニルアルコールの製造)、グリシドール等のヒドロキシ基又はカルボキシ基を有する構成単位を形成し得る単量体から得た高分子化合物のヒドロキシ基又はカルボキシ基を、前記一般式(1)の基で置換したものが挙げられる。

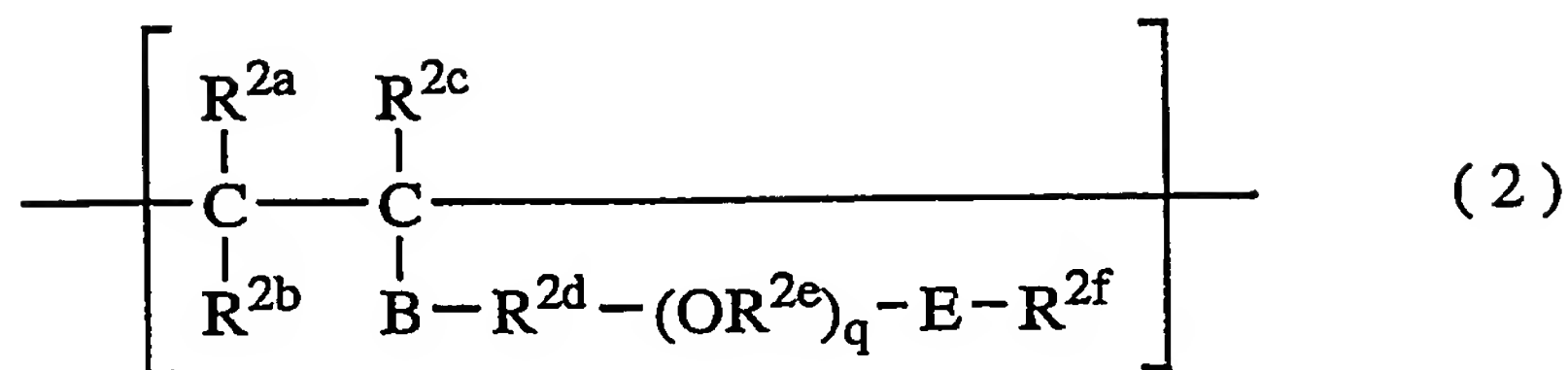
【0020】

また、本発明の(a)成分としては、下記(イ)又は(ロ)の高分子化合物が好適である。

(イ) ; 水溶性高分子化合物が、下記一般式(2)のモノマー単位(a1)及び下記一般式(3)のモノマー単位(a2)を含有し、(a1)/(a2)がモル比で1/1500~30/100であり、(a1)と(a2)の合計の比率が分子中に50~100モル%である高分子化合物〔以下、高分子化合物(イ)という〕

【0021】

【化4】



【0022】

〔式中； R^{2a} は水素原子又は炭素数1～3のアルキル基であり、 R^{2b} は水素原子、又は—COOM（Mは水素原子又はアルカリ金属原子もしくはアルカリ土類金属原子）から選ばれる基であり、 R^{2c} は水素原子、炭素数1～3のアルキル基、又はヒドロキシ基から選ばれる基であり、 R^{2d} はヒドロキシ基で置換されていてもよい炭素数1～6のアルキレン基であり、 R^{2e} は炭素数1～6のアルキレン基であり、 R^{2f} はヒドロキシ基で置換されていてもよい炭素数4～30のアルキル基である。Bは—O—、—COO—、—OCO—、—CONR^{2g}—（ R^{2g} は水素原子、炭素数1～3のアルキル基又は炭素数1～3のヒドロキシアルキル基）から選ばれる基であり、Eは—O—、—OCO—、—COO—から選ばれる基であり、であり、qは0～50（平均付加モル数）であり、q個の（OR^{2e}）は同一でも異なってもよい。〕

【0023】

【化5】



【0024】

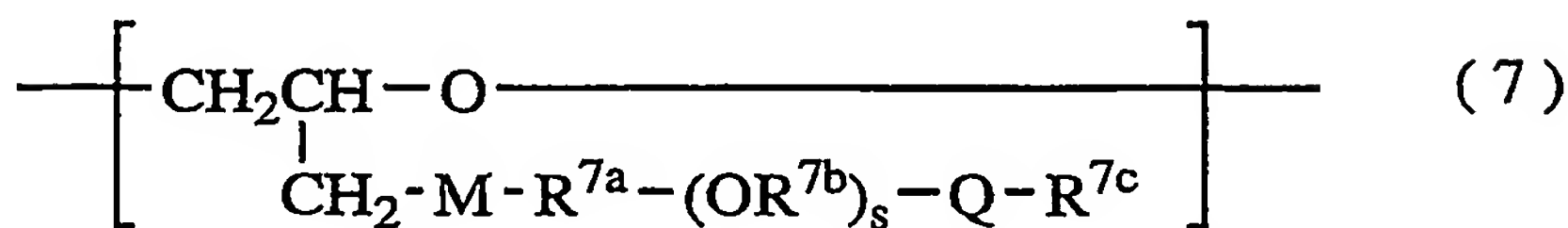
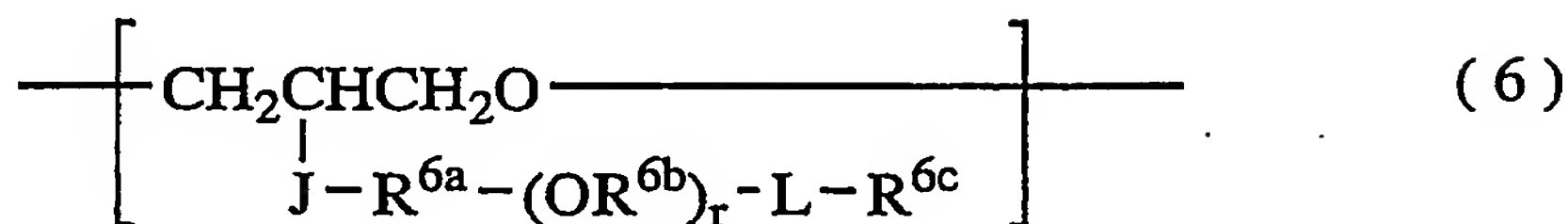
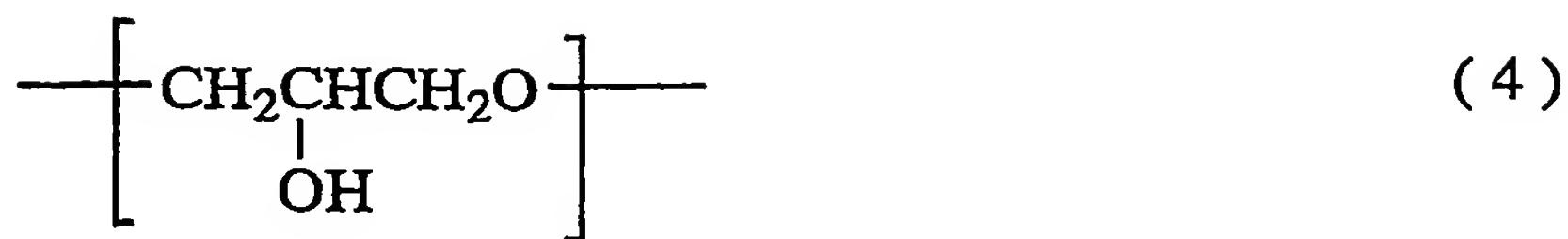
〔式中； R^{3a} は水素原子又は炭素数1～3のアルキル基であり、 R^{3b} は水素原子、又は—COOM（Mは水素原子又はアルカリ金属原子もしくはアルカリ土類金属原子）から選ばれる基であり、 R^{3c} は水素原子、炭素数1～3のアルキル基、又はヒドロキシ基から選ばれる基であり、Gは—COOM、—OH、—T—（ $R^{3d}O$ ）_c—H、—CON（ R^{3e} ）（ R^{3f} ）、—COO— R^{3g} —N⁺（ R^{3h} ）（ R^{3i} ）（ R^{3j} ）·X⁻、—COO— R^{3g} —N（ R^{3h} ）（ R^{3i} ）、—CON（ R^{3e} ）— R^{3g} —N⁺（ R^{3h} ）（ R^{3i} ）（ R^{3j} ）·X⁻、—CON（ R^{3e} ）— R^{3g} —N（ R^{3h} ）（ R^{3i} ）、又は環内にアミノ基若しくはアミド基を少なくとも1つ有する5若しくは6員環構造の複素環基である。ここで、Mは水素原子又はアルカリ金属原子もしくはアルカリ土類金属原子、Tは—O—、—COO—から選ばれる基であり、 R^{3d} は炭素数1～6のアルキレン基であり、 R^{3e} 、 R^{3f} 、 R^{3h} 、 R^{3i} 、 R^{3j} は水素原子、炭素数1～3のアルキル基又は炭素数1～3のヒドロキシアルキル基、 R^{3g} は、炭素数1～5のアルキレン基である。X⁻は有機又は無機の陰イオン基を示す。cは1～50（平均付加モル数）であり、c個の（ $R^{3d}O$ ）は同一でも異なってもよい。〕

【0025】

（ロ）；下記一般式（4）の構成単位及び／又は下記一般式（5）の構成単位（a3）、並びに一般式（6）の構成単位及び／又は下記一般式（7）の構成単位（a4）を含有し、（a4）／（a3）がモル比で30／100～1／1500であり、（a4）と（a3）の合計の比率が分子中に50～100モル％である高分子化合物〔以下、高分子化合物（ロ）という〕

【0026】

【化6】



【0027】

〔式中；J，Mは—O—、—OCO—、—COO—から選ばれる基であり、 R^{6a} 、 R^{7a} は炭素数1～6のアルキレン基であり、 R^{6b} 、 R^{7b} は炭素数1～6のアルキレン基であり、 R^{6c} 、 R^{7c} はヒドロキシ基で置換されていてもよい炭素数4～30のアルキル基である。L、Qは—O—、—OCO—、—COO—から選ばれる基であり、 r 、 s は0～50（平均付加モル数）であり、 r 個の (OR^{6b}) 、 s 個の (OR^{7b}) は同一でも異なってもよい。〕

【0028】

<高分子化合物（イ）>

一般式（2）において R^{2a} 、 R^{2b} は水素原子が好ましく、 R^{2c} は水素原子又はメチル基が好ましい。 R^{2f} は炭素数10～24のアルキル基、又はアルケニル基が好ましく、炭素数10～18のアルキル基が更に好ましい。Bは—O—、—COO—又は—CONR^{2g}—が好ましく、 R^{2g} は水素原子が好ましい。 R^{2d} はエチレン基、プロピレン基、又は—CH₂CH(OH)CH₂—から選ばれる基であり、 R^{2e} はエチレン基、プロピレン基、—CH₂CH(OH)CH₂—から選ばれる基であり、好ましくはエチレン基である。Eは—O—が好適であり、 q は好ましくは0～40、より好ましくは0～30、さらに好ましくは0～20、特に好ましくは10～20の数（平均付加モル数）である。

【0029】

一般式（3）において R^{3a} 、 R^{3b} は水素原子が好ましく、 R^{3c} は水素原子又はメチル基が好ましい。 R^{3e} 、 R^{3f} 、 R^{3h} 、 R^{3i} 、 R^{3j} は水素原子、メチル基、エチル基又はヒドロキシエチル基が好ましく、特に R^{3f} 、 R^{3h} 、 R^{3i} 、 R^{3j} はメチル基が最も好ましく、 R^{3e} は水素原子、又はメチル基が最も好ましい。 R^{3g} はエチレン基又はプロピレン基が好ましい。また、複素環基としては、ピロリドン基、ピリジン基、イミダゾール基、好ましくはピロリドン基を挙げることができる。 X^- はクロルイオン、硫酸イオン、炭素数1～3のアルキル硫酸エステルイオン、炭素数1～12の脂肪酸イオン、炭素数1～3のアルキル基が1～3個置換していてもよいベンゼンスルホン酸イオン、好ましくはクロルイオン又はエチル硫酸エステルイオンが好適である。

【0030】

高分子化合物（イ）は、一般式（2）のモノマー単位（a1）及び下記一般式（3）のモノマー単位（a2）を、 $(a1)/(a2)=1/1500\sim30/100$ 、好ましく

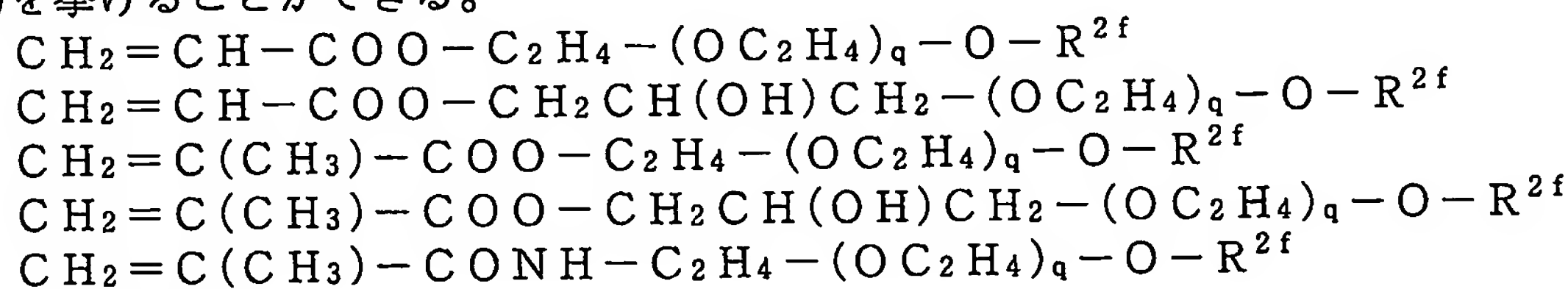
は 1/1200 ~ 10/100、特に好ましくは 1/1000 ~ 5/100 のモル比で含有する。

【0031】

高分子化合物 (イ) は (a1) 及び (a2) のビニル系モノマー単位の由来となる単量体 (a1') 及び単量体 (a2') をラジカル重合などの公知の方法で共重合して得られることができる。また、(a1) のビニル系モノマー単位は、 $C(R^{2a})(R^{2b})=C(R^{2c})(Y')$ で示される重合性単量体 (a1'') を (a2) のモノマー単位の由来となる単量体と予め共重合して得られた高分子化合物に、 $Z-(OR^{2e})_q-E-R^{2f}$ を反応させて導入することもできる。なおここで、 Y' 及び Z は反応して $B-R^{2d}-(OR^{2e})_q-E-R^{2f}$ を形成する反応基である。

【0032】

(a1) の由来となるビニル系モノマー単量体 (a1') の具体例としては以下の化合物を挙げることができる。



【0033】

また、(a2) の由来となるビニル系モノマー単位 (a2') の具体例としては以下の化合物を挙げることができる。

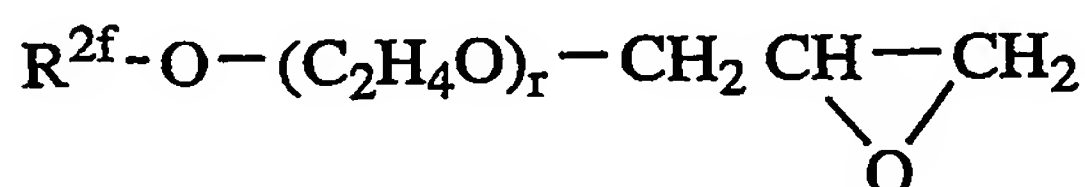
(メタ) アクリル酸、マレイン酸、 α -ヒドロキシアクリル酸、平均付加モル数 2 ~ 50、好ましくは 2 ~ 40、より好ましくは 2 ~ 30、さらに好ましくは 2 ~ 20、特に好ましくは 10 ~ 20 のポリオキシアルキレン (好ましくはエチレン) モノ (メタ) アクリル酸エステル、(メタ) アクリル酸ジアルキル (炭素数 1 ~ 3) アミド、(メタ) アクリル酸モノ (ジ) アルカノール (炭素数 2 ~ 3) アミド、重合後ケン価してビニルアルコール骨格に変換出来る酢酸ビニル、N-(メタ) アクリロイルオキシアルキル (炭素数 1 ~ 3) -N, N-ジアルキル (炭素数 1 ~ 3) アミン、N-(メタ) アクリロイルオキシアルキル (炭素数 1 ~ 3) -N, N, N-ジアルキル (炭素数 1 ~ 3) アンモニウム塩、N-(メタ) アクリロイルアミノアルキル (炭素数 1 ~ 3) -N, N-ジアルキル (炭素数 1 ~ 3) アミン、N-(メタ) アクリロイルアミノアルキル (炭素数 1 ~ 3) -N, N-ジアルカノール (炭素数 1 ~ 3) アミン、N-(メタ) アクリロイルアミノアルキル (炭素数 1 ~ 3) -N, N, N-ジアルキル (炭素数 1 ~ 3) アンモニウム塩、N-ビニルピロリドン、N-ビニルイミダゾール、N-ビニル-2-カプロラクタム

【0034】

また、(a2') から選ばれる単量体と酢酸ビニルを共重合させた後、ケン価して得られたビニルアルコール単位の OH に

【0035】

【化7】

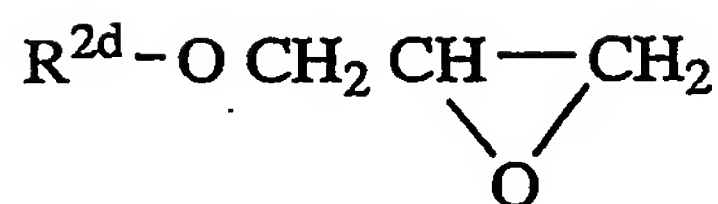


【0036】

で示されるグリシジルエーテル化合物を反応させて (a1) のモノマー単位を得ることも可能であり、(a2') から選ばれる単量体と平均付加モル数 1 ~ 200、好ましくは 1 ~ 100、より好ましくは 1 ~ 50 のポリオキシエチレンビニルエーテルを共重合させた後、

【0037】

【化 8】



【0038】

とを反応させて (a1) のモノマー単位を得ることも可能である。

【0039】

また、(a1) のモノマー単位は、(a2') から選ばれる単量体と酢酸ビニルを共重合させた後、ケン価して得られたビニルアルコール単位の OH に、 $\text{R}^{2f}-\text{O}-(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_q-\text{CH}_2\text{COX}'$ [式中; X' は $-\text{OH}$ 、 $-\text{Cl}$ 、 $-\text{OCH}_3$ 、 $-\text{OC}_2\text{H}_5$] で示されるポリオキシエチレンアルキルエーテルカルボン酸とのエステル化反応 (又はエステル交換反応) により得ることが可能であり、(a2') から選ばれる単量体と平均付加モル数 1 ~ 200、好ましくは 1 ~ 100、より好ましくは 1 ~ 50 のポリオキシエチレンビニルエーテルを共重合させた後、 $\text{R}^{2f}-\text{COX}$ で示されるカルボン酸とのエステル化反応 (又はエステル交換反応) により得ることも可能である。

【0040】

高分子化合物 (イ) は (a1) 及び (a2) のビニル系モノマー単位を分子中に 50 ~ 100 モル%、好ましくは 60 ~ 100 モル%、特に好ましくは 70 ~ 100 モル% 含有する高分子化合物であり、(a1') 又は (a1'') と (a2') のビニル系モノマーと共重合可能な他の単量体を共重合させることも可能である。共重合可能な単量体としては、エチレン、プロピレン、N-ブチレン、イソブチレン、N-ペンテン、2-メチル-1-ブテン、N-ヘキセン、2-メチル-1-ペンテン、2-エチル-1-ブテン、スチレン、ビニルトルエンなどの化合物を挙げることができる。

【0041】

高分子化合物 (イ) はラジカル重合法で製造することが特に好ましく、塊状、溶液、又は乳化系にてこれを行うことができる。ラジカル重合は加熱によりこれを開始してもよいが、開始剤として、2, 2'-アゾビス (2-アミジノプロパン) 二塩酸塩、2, 2'-アゾビス (N, N-ジメチレンイソブチルアミジン) 二塩酸塩などのアゾ系開始剤、過酸化水素及び、過酸化ベンゾイル、t-ブチルヒドロパーオキシドなどの有機過酸化物、過硫酸ナトリウムなどの過硫酸塩等が挙げられるが、これらのラジカル開始剤以外でも、過酸化水素- Fe^{3+} などのレドックス開始剤、光増感剤の存在/又は非存在下での光照射や、放射線照射により重合を開始させてもよい。

【0042】

本発明の (イ) の高分子化合物の重量平均分子量は、好ましくは 2000 ~ 20 万、より好ましくは 3000 ~ 15 万、特に好ましくは 4000 ~ 12 万である。なお、重量平均分子量はゲルパーミエーションクロマトグラフィーにより、ポリエチレングリコールを標準として求めることができる。

【0043】

<高分子化合物 (ロ)>

本発明の (a) 成分として好適な高分子化合物 (ロ) はポリグリセリルエーテル化合物の OH の一部が $\text{J}-\text{R}^{5a}-(\text{OR}^{5b})_r-\text{L}-\text{R}^{5c}$ である化合物である。ポリグリセリルエーテルはグリシジルエーテルの付加反応で製造することができるが、グリセロール基の 1 位又は 3 位の OH にグリシジルエーテルが付加した一般式 (4-1) で示される構成単位、及びグリセロール基の 2 位の OH にグリシジルエーテルが付加した一般式 (4-2) で示される構成単位のランダム付加体を形成する。一般式 (4-1)、及び一般式 (4-2) の構成単位の比率は本発明の効果に影響はなく、任意に選ぶことができる。

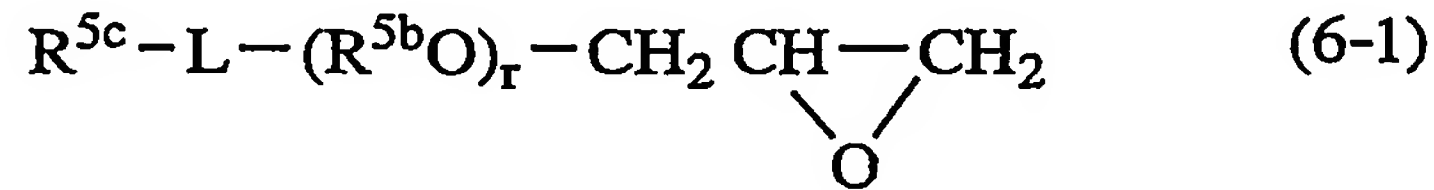
【0044】

高分子化合物 (ロ) は、一般式 (4-1) 及び一般式 (4-2) の構成単位を含むポリ

グリセリルエーテル化合物のヒドロキシ基の一部と $W-(OR^{6b})_r-L-R^{6c}$ との反応で製造することができる。ここで W はポリグリセリルエーテルの OH と反応して $-J-R^{6a}-(OR^{6b})_r-L-R^{6c}$ を形成する基である。 $W-(OR^{6b})_r-L-R^{6c}$ の具体例としては以下の化合物を挙げることができる。

【0045】

【化9】



[式中、 X'' は $-OH$ 、 $-Cl$ 、 $-OCH_3$ 、 $-OC_2H_4$ である。]

【0046】

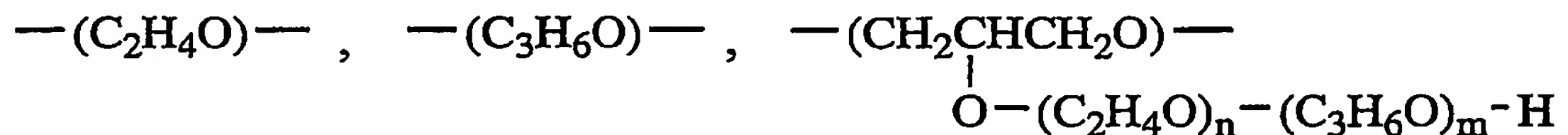
これら化合物とポリグリセリルエーテルの OH と反応は通常知られている方法を用いることができ、例えば一般式 (6-1) の化合物は、 $NaOH$ 、 KOH などのアルカリを触媒として用いることで容易に反応させることができる。また、一般式 (6-2) の化合物を用いる場合は、極知られたエステル化反応またはエステル交換反応を採用することができる。

【0047】

本発明の (ロ) の高分子化合物において、構成単位 (a3)、構成単位 (a4) 以外の構成単位 (a5) を含んでいてもよく、(a5) の具体例としては以下のものを挙げることができる。

【0048】

【化10】



[式中、 n は 0～50 の数、 m は 0～20 の数であり、 $n+m$ は 1～50 の数である。]

【0049】

高分子化合物 (ロ) は (a4) / (a3) のモル比が $1/1500 \sim 30/100$ 、好ましくは $1/1200 \sim 10/100$ 、より好ましくは $1/1000 \sim 5/100$ であり、(a3) と (a4) の合計の比率が分子中に 50～100 モル%、好ましくは 60～100 モル%、より好ましくは 70～100 モル% である。また、(ロ) の高分子化合物の重量平均分子量は、好ましくは 500～20000、より好ましくは 1000～10000、特に好ましくは 3000～8000 である。なお、重量平均分子量はゲルパーミエーションクロマトグラフィーにより、ポリエチレングリコールを標準として求めることができる。

【0050】

本発明の (a) 成分は、水溶性高分子化合物でありながら部分的に R^{1c} として疎水性基

を有する。一方アレルゲン、特にダニアレルゲンは、水溶性である。本発明の (a) 成分を水に溶解させた水性組成物として用いることで、該水性組成物と接触し溶解したアレルゲンは、溶液中の (a) 成分の疎水性基によって包括されたような構造をとるものと推測される。この結果、アレルゲンが高分子化合物に被覆されたような状態になり、アレルギーを発現し難くなり、これがアレルゲンの低減として捉えられるものと考えている。

【0051】

本発明のアレルゲン低減化剤は、(a) 成分を 0.005～10 質量%、更に 0.01～5 質量%、特に 0.05～1 質量%含有することが好ましい。

【0052】

本発明に係るアレルゲン低減化剤には、下記任意成分の他に残部として水〔以下 (b) 成分とする〕を含有する。水はなるべく純粋に近い方が好ましいが、配合成分に影響しない程度、又は不純物としてアレルゲンとなり得る化合物を実質的に含まないグレードのものをを用いればよい。具体的には、塩素などで殺菌した殺菌水や微量に存在するカルシウムなどの金属成分を除去したイオン交換水等を用いることができる。

【0053】

(b) 成分は (a) 成分等の溶媒であり、残部として配合されるが、空間噴霧する場合は (噴射剤を除いて) 60 質量%以上、固体表面に直接噴霧する場合は、80 質量%以上、特に 90 質量%以上配合されることが好ましく、上限は 99.995 質量%以下が好ましい。

【0054】

本発明に係るアレルゲン低減化剤は、対象表面に接触させた組成物の乾燥を速める目的、及び (a) 成分のアレルゲン低減化剤中での安定性を高める目的から、水溶性有機溶剤〔以下 (c) 成分という〕を含有することが好ましく、特に水と共沸混合物を形成し、1013.25 hPa (760 mmHg) における水との共沸温度が 100℃未満になる水溶性有機溶剤が好ましく、中でも化学便覧基礎編 改訂4版 日本化学会編 丸善(株)

II-147頁 表8・43に記載の水と共沸混合物を形成する化合物のうち、共沸温度が 100℃未満、好ましくは 60～90℃の化合物を用いることが好ましい。(c) 成分の好ましい具体例としてはエタノール、シクロヘキサン、2-ブタノール、シクロヘキサノール、シクロヘキサノン、シクロヘキサン、トルエン、1-ブタノール、2-ブタノール、1-プロパノール、2-プロパノール、1-ヘキサノール、ヘキサン、1-ヘプタノール、1-ペンタノール、2-ペンタノールを挙げることができ、炭素数 2～7 のアルコール化合物が好ましい。特にエタノール、1-プロパノール、2-プロパノールがアレルゲン除去効果の点から最も好ましい。

【0055】

(c) 成分の含有量は、本発明のアレルゲン低減化剤中、0～50 質量%、更に 0.5～20 質量%、特に 1～18 質量%が好ましい。なお、フローリング等の硬質な表面に塗布又は噴霧して吸収体で拭き取るアレルゲン除去方法、或いは不織布などの可撓性シートに本発明のアレルゲン低減化剤を含浸させて用いる場合は、(c) 成分は、本発明のアレルゲン低減化剤中、好ましくは 8 質量%以下、より好ましく 5 質量%以下とすることで、乾燥速度を上げるよりも、アレルゲンを水溶液に溶解させることを優先し、十分にアレルゲンを取り込み無害化する点において好ましい。一方空間のアレルゲンを除去する方法としては、噴霧して用いる場合、(c) 成分は、本発明のアレルゲン低減化剤中、5 質量%以上、更に 8～20 質量%配合することが好ましい。

【0056】

本発明では、節足動物に対する忌避剤〔以下 (d) 成分という〕を含有することが好ましく、(d) 成分を含有する本発明のアレルゲン低減化剤を継続的に使用することにより、ダニ等の節足動物を忌避し、節足動物由来のアレルゲン物質の絶対量を低減化することができる。ここで本発明の節足動物忌避剤とは、コナヒョウヒダニに忌避効果を有する物質と定義し、下記の進入阻止法によるコナヒョウヒダニの忌避率が 50%以上の物質である。

【0057】

忌避率測定法（進入阻止法）

試験培地；粘着シート板に9 cmのシャーレを固定し、その中にコナヒョウヒダニを培地とともに約10,000頭放つ。次いでシャーレ内に直径4 cmのシャーレを中央部に置き、濾紙を同径に切り、底部に敷き、試験物質10質量%エタノール溶液0.5 mlを濾紙に染み込ませる。その濾紙の中央部にマウス用粉末飼料と乾燥酵母を混合した飼料500 mgを置く。

比較培地；同じ粘着シート板に別の9 cmのシャーレを固定し、試験培地において濾紙に染み込ませる溶液をエタノールのみにした以外は同様の方法で比較培地を調製する。

【0058】

これらを25℃、75%RHの条件下に移し、48時間後に中央部の飼料内に侵入したダニ数をカウントし、試験培地と比較培地との差から下式により忌避率(%)を算出する。ダニ数のカウントは実体顕微鏡下で測定する。

忌避率(%) = (1 - 試験培地のダニ侵入数 / 比較培地のダニ侵入数) × 100

【0059】

本発明の(d)成分として好ましい化合物は、安全性の点から、天然素材から得られた抽出物、天然素材抽出物中に存在する化合物を天然素材から単離して得られた化合物、あるいは天然素材抽出物中に存在する化合物を合成して得られた化合物、及びこれらの混合物が好ましく、具体的には下記の化合物が好適である。

【0060】

(d-1)：テトラヒドロリナロール (Tetrahydrolinalool)、ボルニルアセテート (Bornyl Acetate)、ミルセニルアセテート (Myrcenyl Acetate)、セドリルアセテート (Cedryl Acetate)、ラベンダリーアセテート (Lavandulyl Acetate)、シトロネリルイソブチレート (Citronellyl Isobutyrate)、テルピニルプロピオネート (Terpinyl Propionate)、リナリルホルメート (Linalyl Formate)、シトロネリルチグレート (Citronellyl Tiglate)、ノピルアセテート (Nopyl Acetate)、ベチベリルアセテート (Vetiveryl Acetate)、リラル (Lyrall)、シトロネリルオキシアルデヒド (Citronellyl oxyacetaldehyde)、2, 6, 10-トリメチル-9-ウンデカナル (2, 6, 10-Trimethyl-9-Undecanal)、 α -ヨノン (α -Ionone)、 β -ヨノン (β -Ionone)、アイロン (Irone)、 α -ダマスコン (α -Damascone)、 β -ダマスコン (β -Damascone)、ヌートカトン (Nootkatone)、セドリルメチルエーテル (Cedryl Methyl Ether)、イソメントン (Isomenthone)、シトロネラル、リナロール、シトロネロール、シトラール、L-メントール、p-メンタン、 α -ピネン、 β -ピネン、d-リモネン、ゲラニオール、 α -テルピネオール、 β -テルピネオール、 γ -テルピネオール、1, 8-シネオール、p-メンタン-8-エン-1, 2-ジオール、オイゲノール、ベンジルホーメイト、ベンジルアセテート、ベンジルプロピオネート、ベンジルブチレート、ベンジルバレレート、ベンジルカプロエート、ベンジルフエニルケトン、ベンゾフェノン、リナロール、 α -ヘキシルケイ皮アルデヒド、コニフェリルアルデヒド、ジャスモン、ジヒドロジャスモン、ジャスモン酸メチル、ジヒドロジャスモン酸メチルから選ばれる合成又は単離香料の単独又は2種以上の混合物

(d-2)：レモングラス油、ラベンダー油、オレンジ油ベチバー油、パチョウリ油、カンガ油、クローブ油、カジェプット油、シトロネラ油、ナツメグ油、ペッパー油、サンダルウッド油、バルク油、ガージン油、ジンジャー油、カンポー油、キュウペブユ油、レモングラス油、コーンミント油、アニス油、ラング油、シナモン油、メース油、パロマローサ油、フェネル油、カラムス油、タイムス油、ニーム油、シナモンリーフ油、セダーウッド油から選ばれる植物精油の単独又は2種以上の混合物

(d-3) : ヒノキチオール及び／又はヒノキチオール誘導体

(d-4) : 柿の葉、ヤツデ、ヨモギ、セロリ、及びどくだみをアルコールにより抽出した植物抽出エキス

【0061】

本発明では (d-1) 及び (d-2) のものが特に好ましく、(d-1) の化合物としてジャスモン、ジヒドロジャスモン、ジャスモン酸メチル、ジヒドロジャスモン酸メチルが特に好ましく、(d-2) の植物精油としては、カラムス油、シナモンリーフ油、クローブ油、レモングラス油、セダーウッド油が特に好ましい。

【0062】

本発明に係るアレルゲン低減化剤は、(d) 成分を好ましくは 0.001 ~ 2 質量%、より好ましくは 0.005 ~ 1 質量%、特に好ましくは 0.01 ~ 0.5 質量%含有する。なお (d) 成分以外に香料成分を配合する場合は、(d) 成分との合計で 2 質量%以下、更には 1 質量%以下、特に 0.5 質量%以下が好ましい。

【0063】

本発明では殺菌剤〔以下 (e) 成分という〕を含有することが好ましく、アレルゲン物質として知られている空気中に浮遊するカビの孢子等に付着し、カビ等の繁殖を抑制し、菌に由来するのアレルゲン物質の絶対量を低減化することができる。

【0064】

本発明の (e) 成分の抗菌性化合物は、木綿金巾 # 2003 に該化合物 1 質量%を均一に付着させた布を用い JIS L 1902 「繊維製品の抗菌性試験法」の方法で抗菌性試験を行い阻止帯が見られる化合物である。このような化合物としては「香粧品、医薬品防腐・殺菌剤の科学」(吉村孝一、滝川博文著、フレグランスジャーナル社、1990年4月10日発行)の501頁~564頁に記載されているものから選択することができる。

【0065】

本発明の (e) 成分としては、特に下記 (I) ~ (IV) の抗菌性化合物が好ましい。

【0066】

(I) 20℃における水への溶解度が 1 g / 100 g 以下、好ましくは 0.5 g / 100 g 以下、分子量が 100 ~ 420、好ましくは 150 ~ 410、融点が 40℃以上で、4級アンモニウム基を含有しない抗菌性化合物 (但し、有機過酸又は有機過酸化物は除く。)

(II) 0℃における水への溶解度が 2 g / 100 g 以上、好ましくは 5 g / 100 g 以上の、炭素数 8 ~ 16 のアルキル基を少なくとも 1 つ有する水溶性 4 級アンモニウム型抗菌性化合物

(III) 2 - (4 - チオシアノメチルチオ) ベンズイミダゾール、ポリリジン、ポリヘキサメチレンピグアニリド及びグルクロン酸クロルヘキシジンから選ばれる一種以上の抗菌性化合物

(IV) 20℃における水への溶解度が 1 g / 100 g を超える銀、銅、亜鉛から選ばれる金属の塩

【0067】

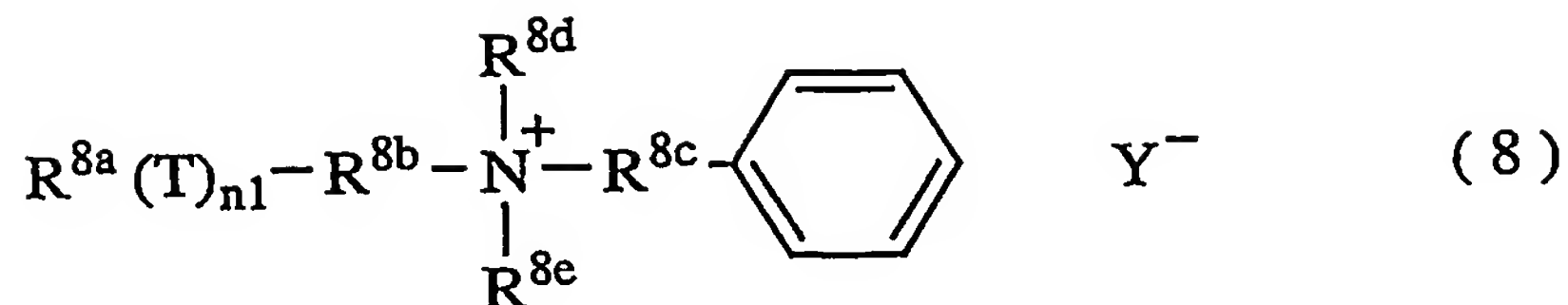
(I) の性質を満たす化合物として好ましいものはトリクロサン、ビスー (2 - ピリジルチオ - 1 - オキシド) 亜鉛、2, 4, 5, 6 - テトラクロロイソフタロニトリル、トリクロロカルバニリド、8 - オキシキノリン、デヒドロ酢酸、安息香酸エステル類、クロロクレゾール類、クロロチモール、クロロフェン、ジクロロフェン、プロモクロロフェン、ヘキサクロロフェンから選ばれる 1 種以上である。特にトリクロサンが本発明の課題に対して優れた効果を有するため好ましい。また、特開平 11 - 189975 号に記載されているトリクロサン類自体も良好であり、具体的にはジクロロヒドロキシジフェニリエーテル、モノクロロヒドロキシジフェニリエーテルが好ましい。

【0068】

(II) の化合物としては下記一般式 (8) 又は (9) の 4 級アンモニウム化合物を使用することも好ましい。

【0069】

【化11】

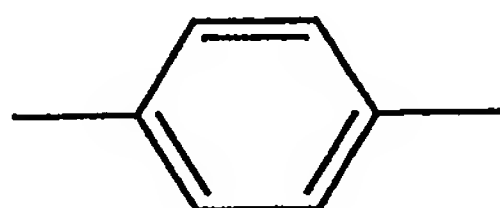


【0070】

〔式中、 R^{8a} 、 R^{9a} は、それぞれ、炭素数5～16、好ましくは7～16のアルキル基又はアルケニル基、好ましくはアルキル基であり、 R^{8d} 、 R^{8e} は、それぞれ、炭素数1～3のアルキル基又はヒドロキシアルキル基である。Tは $-\text{COO}-$ 、 $-\text{OCO}-$ 、 $-\text{CONH}-$ 、 $-\text{NHCO}-$ 、又は

【0071】

【化12】



【0072】

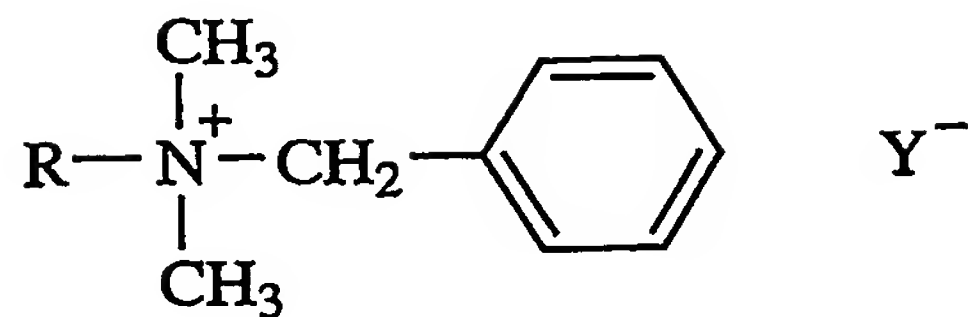
である。 $n1$ は0又は1である。 R^{8b} 、 R^{8c} は、それぞれ炭素数1～6のアルキレン基又は $-(\text{O}-R^{8f})_{m1}-$ である。ここで R^{8f} はエチレン基もしくはプロピレン基、好ましくはエチレン基であり、 $m1$ は1～10、好ましくは1～5の数である。さらに Y^- は陰イオン基、好ましくはハロゲンイオン、炭素数1～3のアルキル硫酸イオンである。〕

【0073】

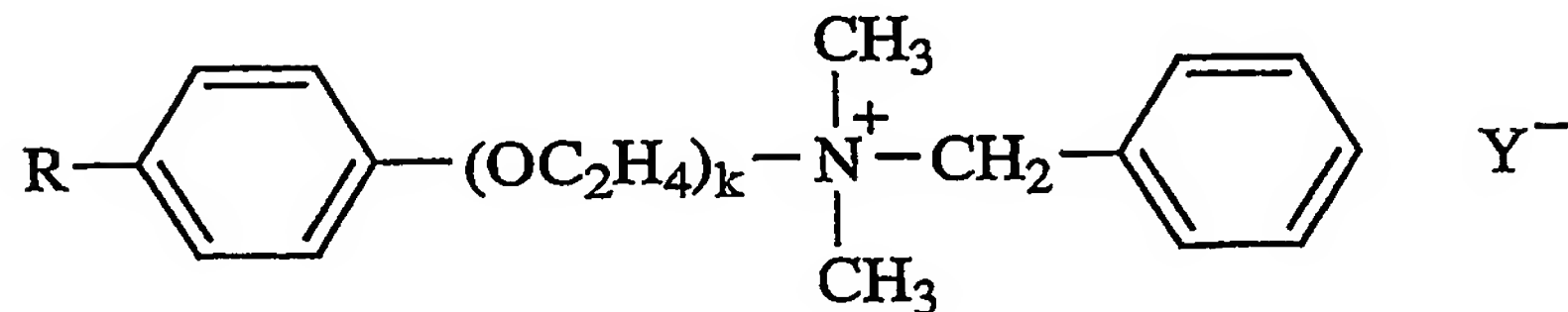
最も好ましい4級アンモニウム化合物としては下記のことを挙げることもできる。なお、式中の Y^- は前記と同様の意味である。

【0074】

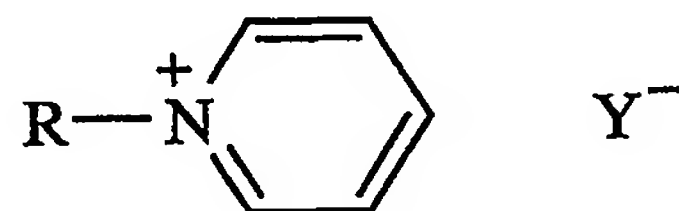
【化 13】



[式中、Rは炭素数8～16のアルキル基である。]



[式中、Rは分岐していてもよい炭素数6～10のアルキル基、
kは1～5の数である。]



[式中、Rは炭素数8～18のアルキル基である。]

【0075】

(III)の化合物としては特にポリリジンが好適である。

【0076】

(IV)の化合物としては、化学便覧基礎編(改定3版)、II-166頁～II-177、表8.42に記載の銀、銅、亜鉛を含有する化合物の中で20℃における水への溶解度が1g/100gを超える化合物を選ぶことができる。本発明ではこれらの中でも亜鉛塩が好ましく、特に硫酸亜鉛、塩化亜鉛、酢酸亜鉛から選ばれる化合物が好適である。

【0077】

本発明の(e)成分としては、トリクロサン、一般式(8)の化合物、ポリリジン、及び硫酸亜鉛、塩化亜鉛、酢酸亜鉛から選ばれる1種以上が、アレルゲンの低減化に好ましい効果を有することから、最も好ましい。

【0078】

(e)成分の含有量は、本発明に係るアレルゲン低減化剤中、5質量%以下、更に0.001～3質量%以下、特に0.005～2質量%が好ましい。

【0079】

本発明のアレルゲン低減化剤は上記(a)成分及び所望により(c)～(e)成分を(b)成分の水に溶解させた水溶液(分散する成分が存在していてもよい)の形態である。また、本発明のアレルゲン低減化剤の20℃におけるpHは、安全性や基剤損傷性の点から、好ましくは5.5～8.5、より好ましくは6.5～8.0である。pH調整剤としては、塩酸や硫酸などの無機酸や、クエン酸、コハク酸、リンゴ酸、フマル酸、酒石酸、マロン酸、マレイン酸などの有機酸などの酸剤や、水酸化ナトリウムや水酸化カリウム等のアルカリ金属水酸化物、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム等の炭酸塩、アンモニアやその誘導体、モノエタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、アミノメ

チルプロパノール、アミノメチルエタノールなどのアミン化合物などのアルカリ剤を、単独もしくは複合して用いることが好ましい。なお本発明では(a)成分以外の乾燥することで固体化する物質、且つ30℃以下で固体状態である物質のうち粘着性やフィルム形成性のないものは乾燥時にアレルゲンを凝集し固化する性質を示すことから、物理的なアレルゲン除去性を向上させる目的で併用することが好ましい。アレルゲン無害化の観点において、これら固体化物質は0.01質量%未満であってもアレルゲン低減化効果を得ることができる。硬質表面や空間のアレルゲンに対しては、固体化物質は少な目とするのが良く、アレルゲン低減化剤中、1質量%以下、さらには0.1質量%以下、特には0.05質量%以下に設計配合することが好ましく、従って前記pH調整剤も、この点を考慮して濃度を調整して用いられる。また、本発明に係るアレルゲン低減化剤中のJISK0067に記載の乾燥減量(大気圧下で加熱乾燥する方法、105℃/2時間)が95%以上、更に98%以上、更に99%以上、特に99.5%以上であることが好ましい。

【0080】

本発明のアレルゲン低減化剤には、上記(a)成分～(e)成分の他に、アルキルグリコシドなどの(e)成分以外の界面活性剤、クエン酸などのキレート剤、ジエチレングリコールモノブチルエーテルなどのグリコール類などの水溶性溶剤、キサンタンガムなどの増粘剤、防カビ/防腐剤、(c)成分以外の香料、を配合することができるが、その使用はアレルゲン低減化剤の安定性や物性を考慮する一方で、アレルギー性にも十分な配慮が望まれる。(a)～(e)成分以外の成分の合計の配合量は、好ましくは2質量%以下、より好ましくは1.5質量%以下、最も好ましくは1質量%以下である。

【0081】

本発明のアレルゲン低減化剤の1つの使用形態として、スプレーデバイスを備えた容器に該アレルゲン低減化剤を充填してなるスプレー容器入りアレルゲン低減化剤が挙げられる。また、他の使用形態として、可撓性シートに本発明のアレルゲン低減化剤を含浸してなるアレルゲン低減化シートが挙げられる。このアレルゲン低減化シートは、当該シートで対象表面をふき取り、さらに、吸引による掃除又は掃き掃除を行なう、清掃方法に使用できる。これに関連して、本発明によれば、このような特定の清掃方法を行うために用いられるものである旨の表示を付した上記本発明のアレルゲン低減化剤、及び同様の表示を付した上記本発明のアレルゲン低減化剤シートが提供される。

【0082】

前記スプレー容器入りアレルゲン低減化剤は、アレルゲンが舞っている空中に噴霧することでアレルゲンを無害化させる方法に用いる他、処理対象に直接噴霧して対象表面上のアレルゲンを無害化させる方法等に用いられる。

【0083】

該スプレー容器から、アレルゲン低減化剤を空間に噴霧することで、浮遊するアレルゲン又はアレルゲン前駆物質に接触させる。アレルゲン物質は水溶性の化合物が多く、アレルゲン低減化剤の液滴に溶解し、(a)成分と接触する。本発明の(a)成分は上記凝集/沈降の作用に加えて、アレルゲンそのものを不活性化する効果を有するものであり、沈降後においても、アレルゲンと人体との接触を妨げ、効果的にアレルゲン及びその前駆物質を除去することが可能になる。このような方法に関連して、本発明によれば、空間に噴霧するアレルゲン低減化方法を行うために用いられるものである旨の表示を付した上記本発明のアレルゲン低減化剤が提供される。

【0084】

本発明のアレルゲン低減化剤を処理対象に直接噴霧する方法は、特に床などの硬質表面に対して特に有効であり、その場合は噴霧後に、アレルゲン低減化剤が乾燥しないうちに、吸水性物品、例えば液体吸収性の布帛等の吸収体で拭き取ることで、アレルゲンを吸収体に吸着させ除去することができる。一般に、1つの吸収体を用いて何度も拭き取り処理を行うと、一度吸収体に吸着除去したアレルゲンが硬質表面に再付着し、十分なアレルゲン低減効果が得られない可能性も考えられる。しかし、本発明ではこのような問題がない。なぜなら、アレルゲンが処理面に再付着した場合でも、一旦本発明のアレルゲン低減化

剤に溶解したアレルゲンは溶液内の (a) 成分により無害化されているからである。従って、上記の方法は、アレルゲン低減化剤を吸収体に含浸させたものを用いてもよい。本発明のアレルゲン低減化剤は、対象表面に直接噴霧した後乾燥させ、掃除機による清掃を行っても差し支えない。この場合には、本発明の (a) 成分により無害化されたアレルゲンは、さらに舞い上がりにくくなっているため掃除機で除去することが容易になる。一般にアレルゲンは非常に軽い物質であり、人が移動しただけでも容易に舞い散るが、本発明のアレルゲン低減化剤を用いた場合には、アレルゲンを無害化すると共に舞い散りを抑制できるという優れた効果を得ることができる。

【0085】

スプレーデバイスとしては、エアゾールなどの噴射剤を用いた噴霧方法も可能であるが、本発明ではトリガー式噴霧器を用いることが好適である。トリガー式噴霧器としては1回のストロークで0.1g~2.0g、好ましくは0.2~1.5g、さらに好ましくは0.3g~1.0g噴出するものが良好である。本発明で使用するトリガー式スプレー容器として特に好ましいものは、実開平4-37554号公報に開示されているような蓄圧式トリガーが、噴霧の均一性の点で特に良好である。

【0086】

噴霧特性としては、特に地面に垂直に置いた対象物に15cm離れた場所からスプレーしたときの液のかかる面積が100~800cm²、更に150~600cm²になるトリガー式噴霧器が好ましい。また、本発明では (a) 成分を空間1m³当たり好ましくは10~4000mg、より好ましくは50~4000mgになるように均一にスプレーすることで、より高いアレルゲン除去効果を得ることができる。

【0087】

一方、アレルゲン低減化剤を含浸してなるアレルゲン低減化シートの、含浸用の可撓性シートとしては、セルロース系繊維を含有する繊維構造体、及び繊維構造体を積層したものを用いることが好ましい。繊維構造体としては不織布、織布及び編布などを挙げることができるが、本発明では特に不織布を用いることが清掃性の点から好ましい。セルロース系繊維としては、綿、麻等の天然繊維、及びビスコースレーヨン、テンセルやアセテート等のセルロース系化学繊維が挙げられ、本発明では特にレーヨンをを用いることがアレルゲンなどの除去効果に優れるため最も好ましい。セルロース系繊維以外に用いることができる繊維としては、ポリエチレン (PE) やポリプロピレン (PP) 等のポリオレフィン系繊維、ポリエチレンテレフタレート等のポリエステル系繊維、ナイロン等のポリアミド系繊維、ポリアクリロニトリル系繊維、ポリビニルアルコール系繊維を挙げることができる。該可撓性シートは、乾燥状態において3g/m²の荷重下で、厚みが0.2~10mm、更に0.4~5mmが好ましい。また、自重に対して1~4倍の質量の水を保持できる水保持性を有することが好ましい。含浸率は、可撓性シート、特に繊維構造体に対して、アレルゲン低減化剤を質量比で1.5倍~5倍、特に2.2倍~3.5倍含浸させることが好ましい。含浸量は繊維構造体の繊維径や坪量によって相違する。

【0088】

本発明では、前記可撓性シートとなる繊維構造体中にセルロース系繊維を好ましくは40~100質量%、より好ましくは50~90質量%含有する繊維構造体が好適である。

【0089】

また、前記可撓性シートとなる繊維構造体は、密度 (嵩密度) が、3.0gf/cm³ 荷重下で0.01~1.0g/cm³であることが好ましく、0.05~0.5g/cm³であることが更に好ましく、0.1~0.3g/cm³であることが一層好ましい。また、坪量は5~150g/m²であることが好ましく、10~100g/m²であることが更に好ましく、20~70g/m²であることが一層好ましい。

【0090】

また、本発明では、可撓性シートに不織布を用いる場合には、湿式不織布、ケミカルボンド、サーマルボンド (エアスルー)、エアーレイド等の乾式不織布の他にスパンレース、スパンボンド、メルトブローン、ニードルパンチ及び/又はステッチボンドを挙げる

ことができるが、特に湿式不織布、ケミカルボンド、サーマルボンド（エアースルー）、メルトブローン、又は、спанレースから選ばれる1種以上が本発明の効果の点から有効である。また、繊維長は20mm以上、特に30～100mm、とりわけ35～65mmの繊維から構成される低交絡不織布を使用することが好ましい。

【0091】

このような低交絡不織布としては、спанレース不織布、エアースルー等のサーマルボンド不織布、спанボンド不織布、立体起毛不織布等が挙げられる。この場合、繊維長20mm以上の繊維から構成される低交絡不織布は、そのすべての構成繊維の繊維長が20mm以上であることを要せず、該不織布の原料中に及び／又は製造工程にて不可避免的に混入及び／又は発生する繊維長20mm未満の繊維が含まれることは許容される。また、本発明の拭き取り材は熱エンボス加工によって、その表面に多数の凹凸を形成することも、清掃時の操作性を向上（摩擦抵抗を低減）させる点で好ましい。

【0092】

本発明は、またアレルギーの低減化において、次の清掃方法をも提案する。すなわち、吸引による掃除又は掃き掃除を行なう前に、本発明のアレルギー低減化剤を対象表面に噴霧又は塗布し、乾燥するまでに吸水性物品で拭き取ることを行う、清掃方法である。吸引による掃除や掃き掃除は、アレルギーを舞い散らせることになり、清掃の後でアレルギー低減化処理を行うよりも、予めアレルギー低減化処理を行った方が、十分な効果を発揮することができる。本発明の清掃方法は、従来の拭き掃除と異なり、前記掃除に先だって硬質表面を本発明のアレルギー低減化剤で処理することで、優れたアレルギー除去性が得られることを見出した。なお、拭き取りに用いる吸水性物品には、前記可撓性シートの記述を参照できる。なお、本発明には、吸水性物品に本発明のアレルギー低減化剤を含浸させたもので拭き取ることも含まれる。これに関連して、本発明によれば、このような特定の清掃方法を行うために用いられるものである旨の表示を付した上記本発明のアレルギー低減化剤が提供される。

【実施例】

【0093】

<実施例1>

床面積7.4m²、高さ2.3mの空間（容積17m³、温度23℃）を密閉し、実際の家庭で2年間使用された綿わた敷き布団に布団タタキを用いて10秒間の衝撃を与え、空間内で発塵させ、ダストを舞わせた。次いで表1のアレルギー低減化剤を、床から1.7mの高さより45°斜め上方の空間にトリガー式スプレー（花王（株）製、アレルクリン清潔スプレーふとん用に付属のトリガー）を用いて17g噴霧した。

【0094】

スプレーしてから30分後に、ガラス繊維フィルター（柴田科学（株）、GB-100R-110A）を装着したハイボリウムエアサンプラー（柴田科学（株）、HV-500F）を500L/minの条件で床面に60分間運転し、フィルター上にダストを捕集した。ダストを捕集したガラス繊維フィルターをPBS（リン酸バッファー液：pH 7.4±0.1、KH₂PO₄、NaCl、Na₂HPO₄・7H₂Oをそれぞれ0.144g/L、9.00g/L、0.795g/Lとなるように蒸留水に溶解したもの）にTween20（SIGMA）を0.05質量%含有した溶液（以下T-PBSと呼ぶ）1cc以下中で十分に揉み、ダスト中のアレルギーを抽出し、液中のアレルギー（DerfII）濃度について下記サンドイッチELISA法を用いて発色を得た。

【0095】

スプレーを噴霧しない場合の発色と、スプレーを噴霧した場合の発色を比較し、スプレーによるアレルギーの低減効果について評価した。

【0096】

スプレーを噴霧しない場合及び表1のアレルギー低減化剤についての試験を順次行い、適宜順番を入れ替えながらこれを4回繰り返し、得られた4回分のアレルギー低減効果を比較したところ、表1の配合例のアレルギー低減化剤ではすべて優れたアレルギー低減効果が得られた。配合例3、配合例4、配合例5、配合例10では特に良好な低減効果が得られた。

。また、全ての配合例について別に実施した水だけを噴霧した場合の試験結果に比べても優れていた。

【0097】

<実施例 2>

床面積 7.4m^2 、高さ 2.3m の空間(容積 17m^3 、温度 23°C)を密閉し、実際の家庭で2年間使用された綿わた敷き布団に布団タタキを用いて10秒間の衝撃を与え、空間内で発塵させ、ダストを舞わせた。

【0098】

3時間後、床面を $20\text{秒}/\text{m}^2$ となる様に真空掃除機((株)日立製作所、CV-CD4、吸込仕事率 530W)を用いて掃除した。その後、直ちに下記不織布作成方法で得た不織布に、表1のアレルゲン低減化剤を含浸率 250% (質量比)となるように含浸させたシート状構造体Aをクイックルワイパー(花王(株))に装着し、床面を清拭した。

【0099】

清拭した後に再び3時間静置し、市販の清掃用シート(花王(株)、フロアクイックルドライタイプ)にT-PBSを含浸率 150% (質量比)となるように含浸した拭き上げシートBを用い、床面全面を拭き上げた。

【0100】

シートBより、汚染されたPBSを絞り出し、下記サンドイッチELISA法を用いて発色を得た。

【0101】

表1のアレルゲン低減化剤に代えて水をシートAに含浸して試験した場合(対照試験)の発色と表1に記した組成物をシートAに含浸した場合の発色を比較し、アレルゲンの低減効果について評価した。

【0102】

対照試験及び表1のアレルゲン低減化剤についての試験を順次行い、適宜順番を入れ替えながらこれを4回繰り返し、得られた4回分のアレルゲン低減効果について比較したところ、表1の配合例のアレルゲン低減化剤ではすべて対照試験に比較して優れたアレルゲン低減効果が得られた。配合例3、配合例4、配合例5、配合例10では特に良好な低減効果が得られた。

【0103】

<実施例 3>

床面積 7.4m^2 、高さ 2.3m の空間(容積 17m^3 、温度 23°C)を密閉し、実際の家庭で2年間使用された綿わた敷き布団に布団タタキを用いて10秒間の衝撃を与え、空間内で発塵させ、ダストを舞わせた。

【0104】

3時間後、下記不織布作成方法で得た不織布に、表1のアレルゲン低減化剤を含浸率 250% (質量比)となるように含浸させたシート状構造体Aをワイパー装置(花王(株)、クイックルワイパー)に装着し、床面を清掃した。その後直ちに床面を $20\text{秒}/\text{m}^2$ となる様に真空掃除機((株)日立製作所、CV-CD4、吸込仕事率 530W)を用いて吸引清掃した。

【0105】

吸引清掃した後に再び3時間静置し、その後市販の清掃用シート(花王(株)、フロアクイックルドライタイプ)にT-PBSを含浸率 150% (質量比)となるように含浸した拭き上げシートBを用い、床面全面を拭き上げた。

【0106】

シートBより、汚染されたPBSを絞り出し、下記サンドイッチELISA法を用いて発色を得た。

【0107】

表1のアレルゲン低減化剤に代えて水を含浸して試験した場合(対照試験)の発色と、表1のアレルゲン低減化剤を含浸して試験した場合の発色を比較し、アレルゲンの低減効果について評価した。

【0108】

対照試験及び表1のアレルゲン低減化剤についての試験を順次行い、適宜順番を入れ替えながらこれを4回繰り返し、得られた4回分のアレルゲン低減効果を比較したところ、表1の配合例のアレルゲン低減化剤ではすべて優れたアレルゲン低減効果が得られた。配合例3、配合例4、配合例5、配合例10では特に良好な低減効果が得られた。また、その低減率は、すべての場合において対応する配合例で行った実施例2の場合よりも高いものであった。

【0109】

<実施例4>

床面積7.4m²、高さ2.3mの空間(容積17m³、温度23℃)を密閉し、実際の家庭で2年間使用された綿わた敷き布団に布団たたきを用いて10秒間の衝撃を与え、空間内で発塵させ、ダストを舞わせた。

【0110】

3時間後、表1のアレルゲン低減化剤を、床から0.6mの高さより45°斜め下方にトリガー式スプレー(花王(株)製、アレルクリン清潔スプレーふとん用に付属のトリガー)を用いて30g噴霧した。直ちに、下記不織布作成方法で得た不織布4枚を順次使い、クイックルワイパー(花王(株))に装着した状態で床面を清掃した。

【0111】

3時間後、市販の清掃用シート(花王(株)、フロアクイックルドライタイプ)にT-PBSを含浸率150%(質量比)となるように含浸した拭き上げシートBを用い、床面全面を拭き上げた。

【0112】

シートBより、汚染されたPBSを絞り出し、下記サンドイッチELISA法を用いて発色を得た。

【0113】

表1のアレルゲン低減化剤に代えて水を噴霧して試験した場合(対照試験)の発色と、表1のアレルゲン低減化剤を噴霧して試験した場合の発色を比較し、アレルゲン低減効果について評価した。

【0114】

対照試験及び表1のアレルゲン低減化剤についての試験を順次行い、適宜順番を入れ替えながらこれを4回繰り返し、得られた4回分のアレルゲン低減効果について比較したところ、表1の配合例のアレルゲン低減化剤では、すべてにおいて、より優れたアレルゲン低減効果が得られた。配合例3、配合例4、配合例5、配合例10では特に良好な低減効果が得られた。

【0115】

<サンドイッチELISA法>

1. モノクローナル抗体15E11(生化学工業(株))をPBS(リン酸バッファー液: pH 7.4 ± 0.1、KH₂PO₄、NaCl、Na₂HPO₄ · 7H₂Oをそれぞれ0.144g/L、9.00g/L、0.795g/Lとなるように蒸留水に溶解したもの)で2 µg/mlの濃度に希釈しマイクロプレート(住友ベークライトELISA PLATE H TYPE)の各ウェルに50 µlずつ分注し、室温で2時間静置する。

2. プレートをPBSで3回洗浄する。

3. 1%BSA(SIGMA)を含むPBS(大日本製薬 ブロックエース)を各ウェルに200 µlずつ分注し室温で1時間静置し、ブロッキングを行う。

4. T-PBS(Tween20(SIGMA)を0.05質量%含有するPBS)で3回洗浄する。

5. スタンダードとしてrDer f II(生化学工業(株))を0.3 µg/mlから9管T-PBSで2ⁿ倍希釈し、各々50 µlを各ウェルに分注し、さらに陰性対照としてrDer f IIの代わりにT-PBSを50 µl加えたウェルを用意する。測定する試料はT-PBSで適宜希釈してから各ウェルに50 µlずつ分注する。室温で2時間静置する。

6. プレートをT-PBSで3回洗浄する。

7. 至適濃度のHRP標識13A4(生化学工業(株))を各ウェルに50 µl分注し室温で2時間

静置する。

8. プレートをT-PBSで3回洗浄する。

9. ペルオキシダーゼ用発色キットT (住友ベークライト) を用いて発色を行う。まず発色剤10mLに基質液を0.1mL加えて混和して発色液とする。この発色液を各ウェルに100 μ lずつ分注し室温で発色させる。本法によれば、黄色の発色が強いほど液中のアレルゲンが高濃度であったことを意味する。

【0116】

<不織布作製方法>

芯がポリプロピレンからなり、鞘がポリエチレンからなる芯鞘構造で、立体クリンプ形状をもつ低融点繊維(2.8dtex \times 51mm、鞘成分の融点130 $^{\circ}$ C)を用いて坪量27g/m²のエアースルー不織布を作製した。繊維同士を温度140 $^{\circ}$ Cで熱接着させた。このエアースルー不織布の破断強度は、流れ方向(MD)が1660cN/25mm、幅方向(CD)が220cN/25mmであった。

【0117】

一方、レーヨン繊維(1.7dtex \times 40mm)とアクリル繊維(0.9dtex \times 51mm)と、芯がポリプロピレンからなり鞘がポリエチレンからなる芯鞘繊維(1.0dtex \times 38mm)とを、重量比50/25/25の比率で混合し、常法のカード機で作製した坪量19g/m²の繊維ウェブを、前記エアースルー不織布の上下に積層した。次いで低エネルギー条件でウォーターニードリング処理を施し、エアースルー不織布と繊維ウェブとを交絡させて繊維自由度の高い表面層を有する坪量65g/m²の複合спанレース不織布を調製した。超音波エンボス機を用い、調製した不織布の全面にダイヤ柄の凹凸模様からなるエンボス加工を施して前記実施例で用いた不織布を得た。

【0118】

【表 1】

				配合例									
				1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
アレルゲン低減化剤	配合成分（質量％）	(a)	化合物A1	0.1	0.1	0.1							
			化合物A2			0.1	0.2	0.1					
			化合物B					0.1	0.1				
			化合物C							0.1			
			化合物D								0.1		
			化合物E									0.1	
			アキュリン22 (ISP社)										0.1
		(b)	水	残部	残部	残部	残部	残部	残部	残部	残部	残部	残部
		(c)	エタノール	3.0	5.0	5.0	3.0	2.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0
			イソプロパノール				1.0	2.0					
		(d)	シ・ヒト・ロシ・ヤスモン	0.05			0.05	0.05					
			シ・ヒト・ロシ・ヤスモン酸メチル		0.05	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05	0.05
		(e)	塩化ベンザルコニウム	0.01			0.01						
			ポリリジン		0.02	0.02	0.02						
			硫酸ナトリウム			0.2	0.2	0.2					
			プロピレングリコールモノメチルエーテル			1.0	1.0	1.0					
			合計	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100
			pH(20℃)	7	7	7	7	7	7	7	7	7	7

【0119】

表中の化合物A1、A2、B、C、D、Eは、以下の合成例により得られたものである。また、アキュリン22は、ISP社の高分子化合物アクリル酸・メタクリル酸アルキル・ポリオキシエチレン（平均付加モル数20）ステアリルエーテル共重合体である。なお、表中、pHはpH調整剤として硫酸とアミノメチルプロパノールを用いて調整した。

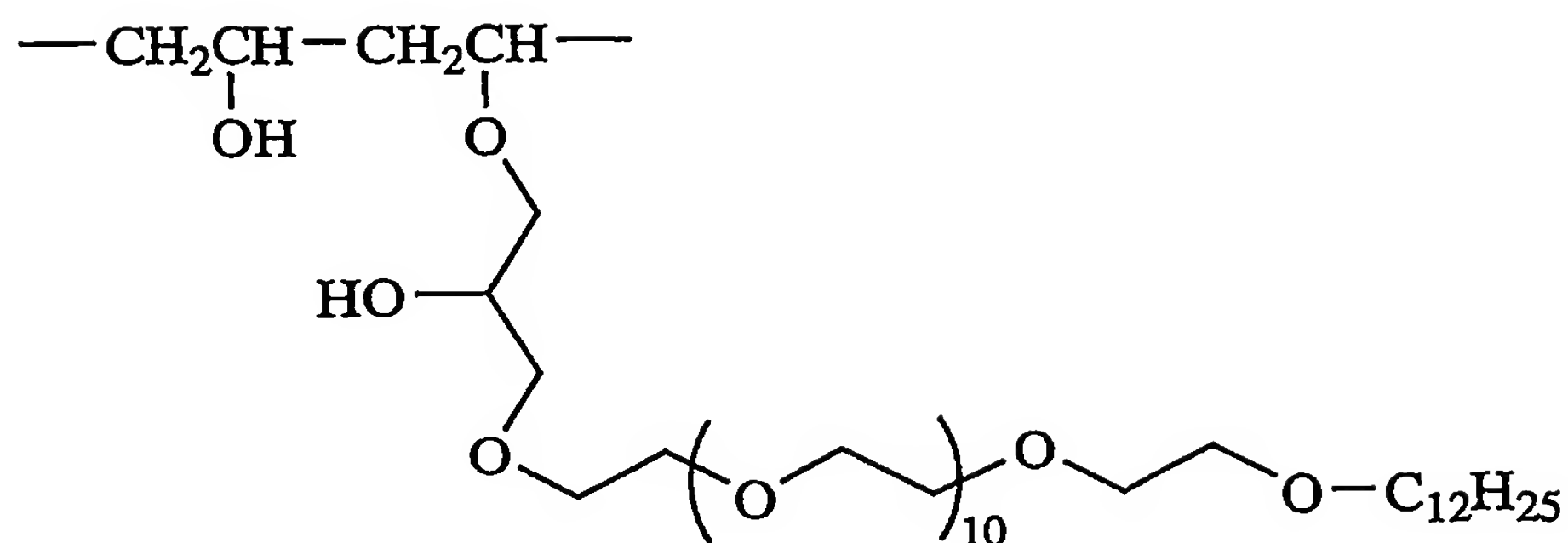
【0120】

<合成例1（化合物A1）>

重量平均分子量150万、ヒドロキシエチル基の置換度が1.8のヒドロキシエチルセルロース（HEC-QP100MH、ユニオンカーバイド社製）80g、80%イソプロピルアルコール（IPA）水溶液640g及び48%水酸化ナトリウム水溶液5.34gを混合してスラリー液を調製し、窒素雰囲気下室温で30分間攪拌した。この溶液に次式

【0121】

【化17】



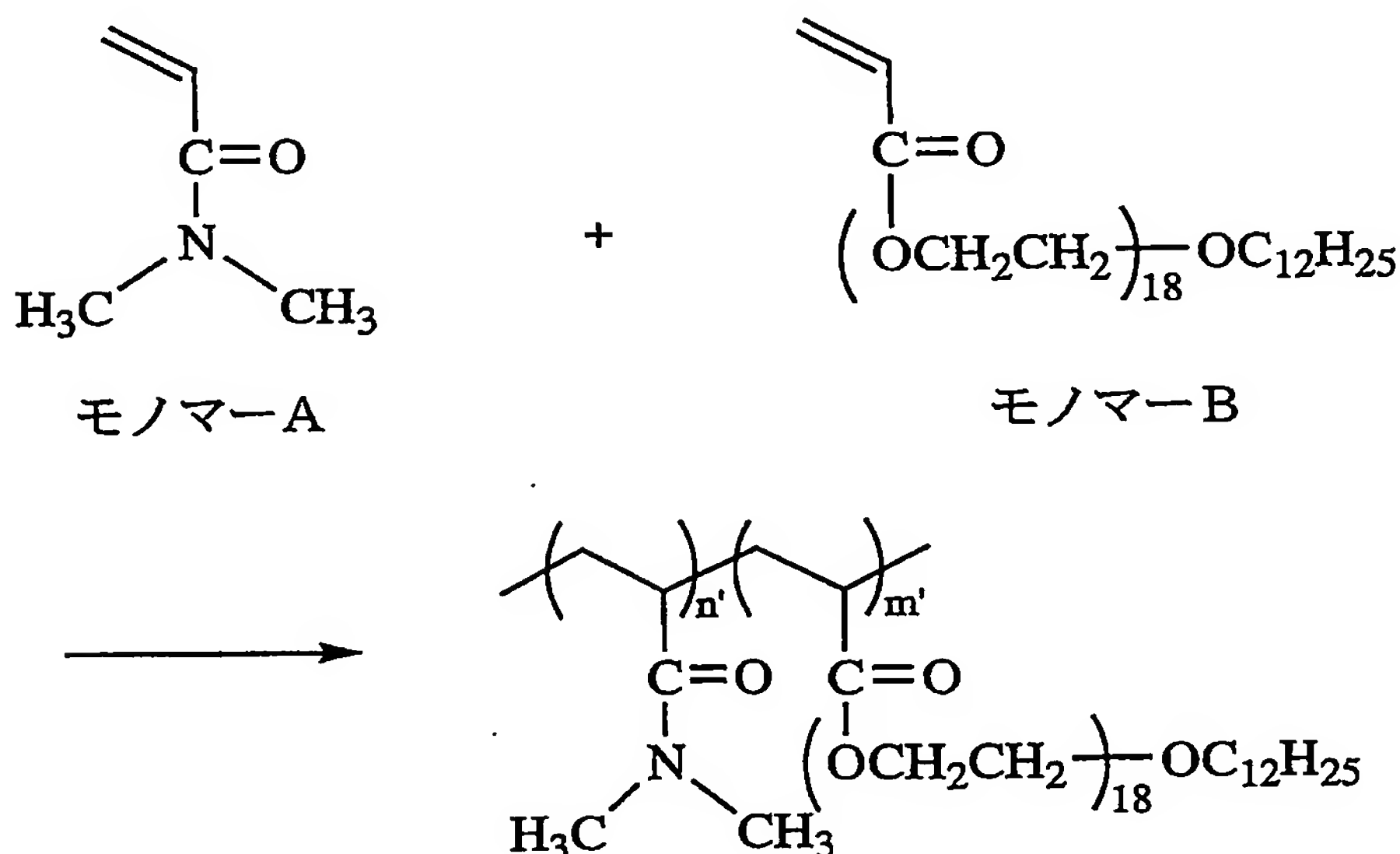
【0130】

得られた化合物Bのポリオキシアルキレン基を含む置換基の置換度は0.0033であった。

【0131】

<合成例4 (化合物C)>

【化18】



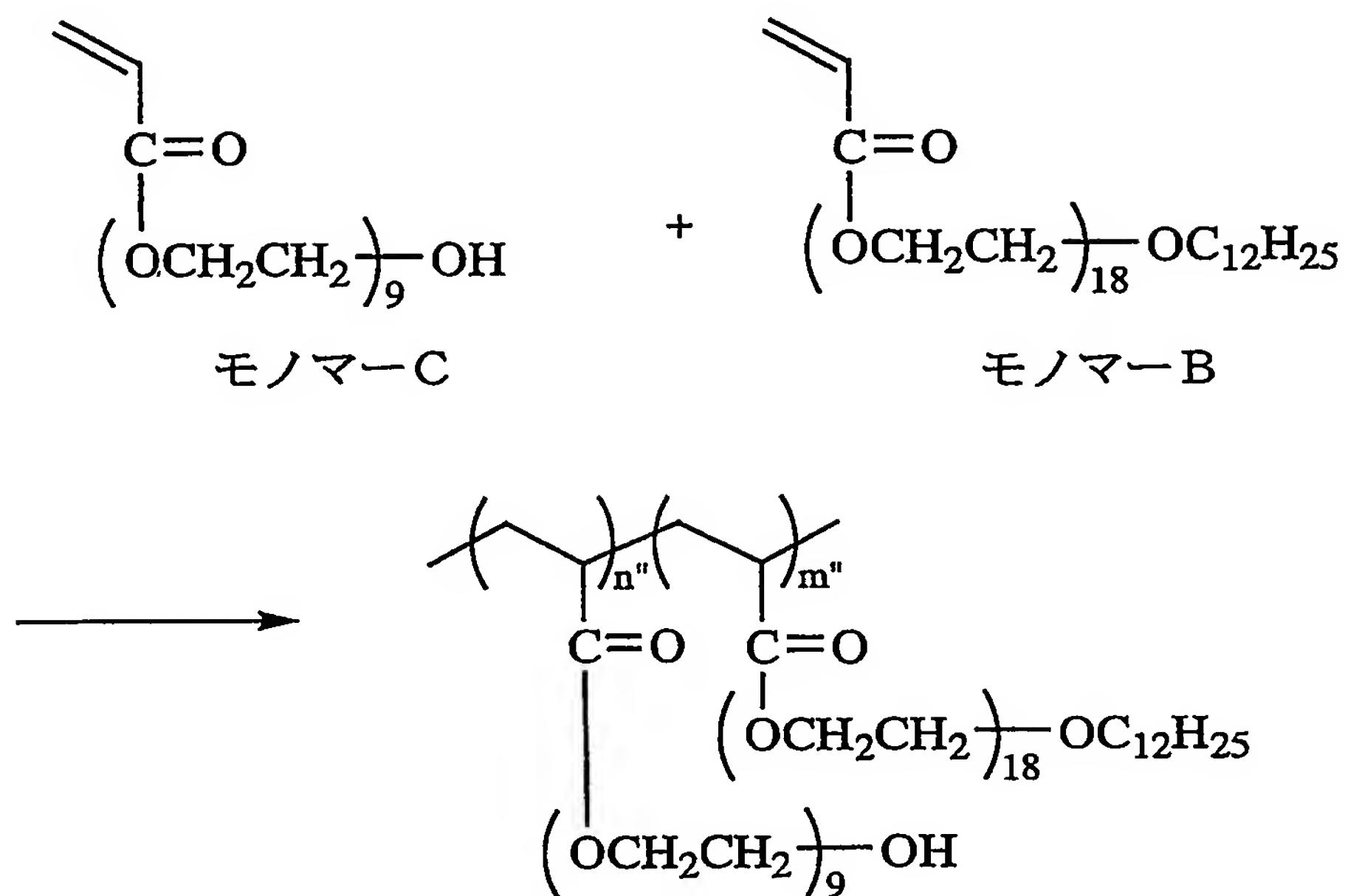
【0132】

上記スキームのモノマーA 97.1g、モノマーB 20.7g、エタノール180gを混合した。この溶液中に窒素ガスを吹き込み(20mL/min、1時間)、系内を脱気した後、60℃に昇温した。その後V-65 (アゾ系重合開始剤、和光純薬工業株式会社) のエタノール溶液(3wt%) 82.8gを温度60℃に保ちながら滴下した。滴下終了後60℃で12時間熟成を行った。反応終了後、得られた反応終了物をジイソプロピルエーテル2kg中に滴下した。得られた白色固体を濾別し、更にジイソプロピルエーテルで洗浄した(500g×2回)。減圧乾燥の後、化合物Cを105g得た。得られた化合物CのモノマーBの導入率をNMRより測定した結果0.025であった。また重量平均分子量は51000であった。

【0133】

<合成例5 (化合物D)>

【化19】



【0134】

上記スキームのモノマーC 501.8g、モノマーB 20.7g及びエタノール780gを混合した。この溶液中に窒素ガスを吹き込み(40mL/min、1時間)、系内を脱気した後、60℃に昇温した。その後V-65エタノール溶液(3wt%) 82.8gを温度60℃に保ちながら滴下した。滴下終了後60℃で12時間熟成を行った。反応終了後、得られた反応終了物をジイソプロピルエーテル5kg中に滴下した。得られた白色固体を濾別し、更にジイソプロピルエーテルで洗浄した(500g×2回)。減圧乾燥の後、化合物Dを490g得た。得られた化合物DのモノマーBの導入率をNMRより測定した結果0.022であった。また重量平均分子量は110000であった。

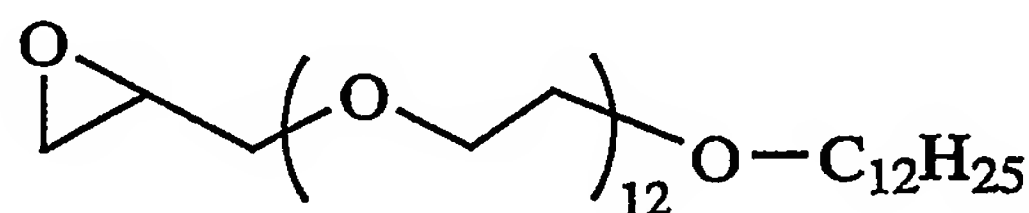
【0135】

<合成例6 (化合物E)>

重量平均分子量5400のポリグリシドール3g、DMSO 100g、粒状NaOH 0.16gを混合し、70℃で攪拌した。溶液が均一になった後、冷却した。室温にて次式

【0136】

【化20】



【0137】

で表される化合物0.765gを添加し、80℃で8時間熟成した。冷却後、酢酸0.23mLを添加し中和した。DMSOを留去し、得られた淡黄色粘稠固体をIPAで洗浄(30mL×3)した。減圧乾燥の後、下記の構成単位を有する化合物Eを2.9g得た。

【0138】

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 アレルゲンやその前駆物質を効果的に不活化、除去できる手段を提供する。

【解決手段】 ヒドロキシ基又はカルボキシ基を有する構成単位を有する高分子化合物のヒドロキシ基又はカルボキシ基の水素原子の少なくとも一部を、ポリエーテル基を含む特定の基で置換した水溶性高分子化合物、及び水を含有するアレルゲン低減化剤。

【選択図】 なし

認定・付加情報

特許出願の番号	特願 2004-207278
受付番号	50401190838
書類名	特許願
担当官	第六担当上席 0095
作成日	平成16年 7月20日

<認定情報・付加情報>

【特許出願人】

【識別番号】	000000918
【住所又は居所】	東京都中央区日本橋茅場町1丁目14番10号
【氏名又は名称】	花王株式会社

【代理人】

申請人

【識別番号】	100087642
【住所又は居所】	東京都中央区日本橋浜町2丁目17番8号 浜町 花長ビル6階

【氏名又は名称】	古谷 聡
----------	------

【選任した代理人】

【識別番号】	100076680
【住所又は居所】	東京都中央区日本橋浜町2丁目17番8号 浜町 花長ビル6階

【氏名又は名称】	溝部 孝彦
----------	-------

【選任した代理人】

【識別番号】	100091845
【住所又は居所】	東京都中央区日本橋浜町2丁目17番8号 浜町 花長ビル6階

【氏名又は名称】	持田 信二
----------	-------

【選任した代理人】

【識別番号】	100098408
【住所又は居所】	東京都中央区日本橋浜町2丁目17番8号 浜町 花長ビル6階

【氏名又は名称】	義経 和昌
----------	-------

特願 2 0 0 4 - 2 0 7 2 7 8

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[0 0 0 0 0 0 9 1 8]

1. 変更年月日

1 9 9 0 年 8 月 2 4 日

[変更理由]

新規登録

住 所

東京都中央区日本橋茅場町 1 丁目 1 4 番 1 0 号

氏 名

花王株式会社